Digitized by Google

PROPERTY
OF
F. A. GENTH.

Digitized by Google

Geological Sciences Library
Harvard University

Digitized by Google

Digitized by Google

Digitized by Google

Lehrbuch

der

chemischen und physikalischen Geologie

von

Dr. Gustav Bischof,

Königl. Preussischem Geheimen Bergrathe, o. ö. Professor der Chemie und Technologie an der Universität zu Bonn, Ritter des rothen Adlerordens dritter Classe mit der Schleife und mehrerer in- und ausländischer Academieen und gelehrten Gesellschaften Mitgliede oder Correspondenten.

Zweiten Bandes zweite Abtheilung.

Bonn,

bei Adolph Marcus.

1855.

Digitized by Google

RARE
BOOK
ROOM

Geological Sciences Library.
Harvard University

Digitized by Google

Lehrbuch

der

chemischen und physikalischen Geologie

von

Dr. Gustav Bischof,

Königl. Preussischem Geheimen Bergrathe, o. ö. Professor der Chemie und Technologie an der Universität zu Bonn, Ritter des rothen Adlerordens dritter Classe mit der Schleife und mehrerer in- und ausländischer Academieen und gelehrten Gesellschaften Mitgliede oder Correspondenten.

Zweiten Bandes dritte Abtheilung.

Mit einer lithographirten Tafel.

Bonn,

bei Adolph Marcus.

1855.

Digitized by Google

QE
26
.B61
1847

Digitized by Google

A. Namenregister.

A.

Abel II. 1698.
Abendroth II. 1940.
Abich I. 395, 396, 397, 411, 429, 464, 531, 834; II. 145, 291, 666, 669 ff., 909, 919 ff., 1114, 1164, 1543, 1748, 1802, 1891, 2038, 2146, 2176, 2181, 2189, 2197, 2202, 2205, 2210, 2213, 2214, 2215, 2216, 2223, 2224, 2228, 2231, 2232, 2233, 2234, 2240, 2252, 2296, 2298, 2341.
Acosta II. 2195.
Adler I. 179; II. 2085.
Aimé II. 1131, 1133, 1569.
Aisne II. 2085.
v. Alberti I. 537; II. 1106, 1673, 1685, 1709.
Alger F. II. 1401.
Althans II. 684.
v. Amar II. 1269, 1299, 1300, 1309.
Amelung II. 1655, 1945.
Andréossy II. 1543.
Anglada I. 309, 663.
Anker II. 308, 439, 2025.
Anthon II. 1968, 1975, 1976, 1977, 1978, 2038.
Apjohn I. 743; II. 1542, 1940.
Arago I. 38, 59, 62, 63, 70, 185; II. 57.
d'Arcet II. 1543.
Ardiuno II. 1099.
Arfwedson I. 424, 436, 448, 468; II. 362, 364, 367, 853, 1908, 1931, 2009, 2288, 2291.
Ashlay II. 1515.
D'Aubuisson I. 366; II. 34, 991, 992.
Audourd II. 2081.
Auerbach II. 666.
Autenrieth II. 1267.
Avdeëff II. 624, 2173.
Awdejew II. 1903, 2052, 2288, 2292.

B.

Backs II. 1551.
Baer II. 1762, 1765, 1766, 1769, 1891, 2007.
Bahr II. 2076.
Bailey, J. W. II. 1629, 1641.
Bakewell, Rob. I. 47, 919.
Bald II. 1748.
Baldassani I. 651.
Barclay II. 128.
Barrow II. 1575.
Barruel I. 935, 936; II. 163.
Bartels I. 751.
Bauer II. 344, 1502.
Baur II. 1611. 2081.
Baumann II. 1494.
v. Baumhauer, E. H. II. 79.
Baveno II. 2171.
Beaufort I. 972.
De Beaumont, Elie I. 46, 47, 299, 574; II. 153, 629, 1109, 1117, 1715, 1821, 1822, 2107.
De la Beche I. 68, 301, 317, 450, 533, 536, 543, 809; II. 52, 97, 1600, 1602, 1604, 1852.
Bechi, C. II. 1902, 1908, 1911, 1926, 1940, 2038, 2040.
Beck II. 252, 868, 1726.
Becker, H. II. 2085.

Digitized by Google

Becquerel II. 1348, 1353, 2046, 2058.
Belcher I. 952.
Bennecke II. 2061.
Bennett II. 1514.
Benzenberg I. 86.
Bergemann I. 471, 696; II. 628, 629, 637, 638, 640, 658, 662, 663, 668, 701, 703, 716, 1222, 1985, 2008, 2009, 2264.
Berger II. 738, 744.
Bergmann Torb. II. 1282, 2017.
Beringer I. 347.
Berlin II. 887, 1878.
v. Beroldingen II. 1360.
Berth I. 463.
Berthier I. 281, 395, 422, 454, 496, 703, 781, 783, 807, 811, 814, 816, 844, 859, 890; II. 294, 543, 559, 773, 1005, 1424, 1652, 1677, 1684, 1903, 1908, 1940, 1945, 1951, 1991, 2006, 2008, 2012, 2016, 2018, 2043, 2058, 2188, 2225.
Berthollet II. 241.
Bertou II. 1722.
Berz I. 701.
Berzelius I. 228, 396, 400, 402, 404, 405, 408, 414, 415, 426, 438, 439, 440, 445, 478, 479, 481, 482, 484, 485, 494, 495, 497, 499, 500, 509, 511 ff., 596, 670, 685, 693, 701, 703, 704, 708, 710, 719, 720, 721, 729, 739, 751, 791, 813, 814, 816, 873, 874, 887 ff.; II. 73, 74, 75, 77, 78, 97, 114, 125, 126, 198, 277, 400, 419, 471, 509, 519, 595, 677, 684, 817, 878, 901, 957, 1004, 1051, 1055, 1224, 1230, 1266, 1356, 1362, 1364, 1375, 1427, 1496, 1505, 1878, 1880, 1894, 1902, 1913, 1936, 1944, 1947, 1948, 1955, 1956, 1960, 1962, 1963, 1971, 1972, 1985, 1992, 2006, 2010, 2012, 2013, 2015, 2016, 2021, 2022, 2024, 2052, 2057, 2061, 2080, 2276, 2286.
Beudant I. 399, 814; II. 941, 1543, 1651, 2193, 2217.
Beyrich II. 974, 975, 976, 993, 999, 1059, 1060, 1152, 1182, 1457.
v. Bibra I. 382, 449, 450, 454, 466, 743, 751; II. 640, 674, 700, 1114, 1158, 1549, 1553, 1555, 1558, 1560, 1631, 1702.
Bichon I. 856.
Biot II. 57.
Bischof, A. II. 1584.
Bischof, Carl II. 702, 1831, 1855, 1863, 2071.
Bischof, Salinen Inspector I. 73, 215, 218.
Blake II. 2012.
Blanchet, R. II. 1598.
Bley II. 2080, 2084.
Blomstrand II 1879.
Blondeau II. 2081, 2082.
Blum I. 419, 446, 504, 520, 536, 606, 618, 620, 622, 624, 632, 782, 792, 794, 797, 806, 807, 846, 847, 932; II. 4, 5, 90, 93, 169, 187 ff., 201, 202, 204, 205, 206, 208 ff., 219, 220, 223 ff., 232, 237, 240 ff., 245, 250, 251, 252, 254, 257, 264, 281, 289, 297, 303, 305, 306, 307, 313, 314, 315, 365, 366, 370, 372, 375, 377, 378, 379, 381, 386, 387, 392, 410, 412, 417, 424, 436, 438, 439, 440, 443, 449, 486 ff., 495, 496, 507, 532, 539, 540, 546, 547, 550 ff., 554, 556, 561, 565, 583, 586, 588, 598, 600, 635, 823, 867, 868, 873, 945, 946, 1013, 1022, 1023, 1035, 1116, 1117, 1118, 1119, 1146, 1147, 1148, 1150, 1152, 1179, 1202, 1207, 1208, 1210, 1230, 1250, 1259, 1262, 1263, 1268, 1269, 1289, 1297, 1299, 1300, 1301, 1303, 1304, 1306, 1307, 1308, 1310, 1314, 1315, 1317, 1319, 1320, 1321, 1326, 1329, 1331 ff., 1338 ff., 1343, 1351, 1352, 1357, 1359, 1363, 1364, 1366 ff., 1382, 1387, 1410, 1417, 1422, 1426, 1465, 1469, 1470, 1493, 1499, 1502, 1503, 1686, 1842, 1880, 1881, 1885, 1912, 1914, 1916, 1918, 1919, 1922, 1924, 1928, 1933, 1934, 1935, 1938, 1941, 1952, 1965, 1966, 1967, 1969, 1976, 1979, 1989, 1992, 1996, 1998, 1999, 2009, 2010, 2017, 2018, 2040, 2041, 2045, 2048,

Digitized by Google

2155, 2156, 2159, 2257, 2261, 2293, 2294, 2347.
Blyth II. 1950.
Boase II. 445.
Boblaye I. 13, 64, 71, 109.
Bock II. 1798.
Bocksch II. 1008.
Bodemann I. 396; II. 1986.
Böbert II. 1469, 1493.
Boek I. 927.
Böttger II. 1938, 1992, 2046, 2047.
Böttinger I. 861.
De Bonnard I. 436; II. 305, 367,
Bonpland II. 179.
v. Bonsdorf I. 399, 400, 479, 491, 514, 520, 921; II. 387, 388, 389, 400, 422, 513, 541, 548, 846, 847, 848, 850, 852, 853, 1550, 1938.
Van der Boon Mesch I. 651; II. 2227.
Booth II. 1950.
v. Bork II. 887.
Borlach I. 73, 222, 223.
v. Born II. 689.
Bornemann II. 2077.
Borrowsky I. 468; II. 406, 503.
Bory de St. Vincent I. 38.
Bothe II. 2182. 2183, 2190.
De Bottis II. 464.
Bouchardat II. 1514, 1520.
De Boucheron II. 1294.
Boue II. 1358.
Bouis II. 1200.
Boulanger II. 950.
Bournon II. 1210.
Boussingault I. 81, 190, 191, 377, 477, 663, 664, 665, 701, 702, 752, 755, 856, 864; II. 78, 113, 124, 127, 128, 146, 179, 1513, 1520, 1700, 1775, 1789, 1908, 1979, 2052.
Boutron-Charland II. 1720.
Bowen II. 1972.
Boye, M. H. II. 1908.
Bracconnot I. 422; II. 117, 1533, 2082, 2085.
Brandes I. 25, 146, 147, 170, 252, 261, 305, 416, 451; II. 560, 1114, 1230, 1232, 1935, 1956, 2006.
Braun II. 154, 1689.
Bredberg II. 456, 1423.
Breislak I. 329, 462, 648, 660, 666; II. 99, 119, 140, 142, 155, 156, 157, 166, 405, 464, 597, 678, 734, 1241, 1290, 1294, 1411, 1412, 2266, 2275.
Breithaupt I. 425, 480, 482, 520. 697; II. 223, 278, 418, 433, 437, 438, 440, 443, 445, 476, 486, 487, 494, 495, 548, 550, 599, 600, 634, 677, 684, 841, 846, 859, 860, 866, 957, 1043, 1044, 1188, 1212, 1234, 1235, 1236, 1241, 1267, 1274, 1275, 1276, 1277, 1278, 1284, 1285, 1286, 1289, 1291, 1294, 1300, 1304, 1307, 1313, 1323, 1332, 1360 ff., 1368 ff., 1400, 1467, 1502, 1871, 1873, 1874, 1875, 1901, 1921, 1922, 1931, 1935, 1939, 1943, 1947, 1948, 1952, 1955, 1962, 1972, 1979, 1986, 1999, 2002, 2011, 2023, 2026, 2027, 2034, 2035, 2043, 2054, 2062, 2063, 2065, 2073, 2105, 2119, 2148, 2172. 2258, 2321.
Bremer II. 1749.
Brewer II. 1891.
Brewster I. 504, 601; II. 86.
Brochant de Villiers II. 745.
Brochi II. 422, 746.
Bromeis I. 398, 471, 834; II. 815, 1045, 1047, 1265, 1378, 1386, 1408, 1411, 1418, 1695, 1940, 1941, 1945.
Brongniart I. 407; II. 100, 153, 300, 301, 358, 1821.
Bronn I. 654, 742, 946; II. 67, 80, 86, 87, 88, 353, 745, 1022, 1141, 1142, 1252, 1255.
Brooke II. 2013.
Brooks I. 396; II. 291, 1958, 2146.
Brown, Richard II. 1850.
Brown, Robert II. 1853.
Bruce II. 2043.
Bruckmann I. 74.
Brücke II. 1296.
Brüel I. 476; II. 1464, 1940.
Brugmann II. 454.
Brunner, C. II. 2052.
Bryce, James II. 1012.
v. Buch, I. 39, 123, 250, 289, 290, 292, 462, 534, 541, 652, 955, 961, 973, 974; II. 146, 167, 181, 279, 464, 465, 466,

544, 629, 643, 645, 646, 657, 680, 681, 760, 767, 768, 769, 863, 864, 965, 1099, 1101, 1102, 1106, 1111, 1143, 1164, 1165, 1185, 1189, 1250, 1423, 1474, 1668, 1809, 2265, 2266, 2267, 2274, 2275, 2276, 2277.
Buchner jun. II. 1697, 2040.
Bucholz I. 961; II. 358, 477, 962, 1225, 1935, 2038.
Buckland I. 45; II. 749, 1757, 1820.
Buff I. 143, 145.
Buist II. 1241, 1242.
Bull II. 1952.
Bunsen I. 250, 282, 283, 479, 762; II. 120, 142, 260, 357, 359, 980, 1025, 1026, 1045, 1106, 1108, 1381, 1749, 1751, 1754, 1762, 2004, 2126, 2127, 2150, 2153, 2207, 2208, 2214, 2215, 2247, 2249, 2255, 2340.
Burkart I. 190, 192, 556; II. 1262, 1927.

C.

Calamai II. 1560.
Cantu I. 476, 598.
v. Carnall I. 726; II. 353.
Carne II. 445.
La Casa II. 1762.
Cassola II. 1038.
v. Chamisso II. 1549.
De Chancourtois I. 763; II. 719, 1543.
Chandelon II. 1512, 1523, 1575.
Chapman II. 1921.
v. Charpentier I. 22, 31, 537; II. 1667, 1668, 1846.
Chatin II. 2081.
Chenevix II. 1990.
Chevalier, A. II. 113, 2080, 2081, 2082, 2084, 2085.
Chevandier II. 102, 103, 130.
Chevreul II. 165, 1941.
Children II. 2105.
Chodnew I. 396, 398; II. 1378, 1411, 1413, 1418.
Clark II. 1514, 2295.
Clausbruch I. 420, 421; II. 853.
Claussen II. 84.
Clemm I. 740; II. 1551.
Cloud II. 2061.
Clutterbuck I. 8, 110.
Cock II. 2061.
Coleman Fisher II. 1955.
Colin II. 1521.
Collegno II. 1106.
Connel I. 420; II. 1831, 1878, 1932, 1992.
Conybeare II. 745, 749.
Coquand II. 1010, 1155, 1158, 1160.
Cordier II. 596, 645, 744, 2072.
Cotta II. 67, 359, 846, 955, 962, 989, 990, 1000, 1010, 1013 ff., 1025, 1037, 1088, 1187, 1189, 1871, 1905, 1906, 1923, 2092, 2112, 2247.
Couërbe I. 266, 335.
Covelli I. 294, 327, 328, 330, 462, 570, 646, 647, 649, 651, 653; II. 143, 276, 596, 864, 1409, 1410, 1669, 1911, 2267, 2268, 2281.
Crasso I. 407, 412. 413, 429, 856; II. 297, 298, 299.
Craw II. 2008.
Credner I. 427, 428, 430; II. 574, 575, 626, 888, 924, 972, 1370, 1417, 1986, 2047.
Crossley II. 1958.
Cudernatsch I. 430; II. 522, 524, 526, 527, 540, 556, 561, 604, 606, 852, 853, 856, 857, 1939, 1947, 2296.
Cuvier I. 973; II. 1604.

D.

Damour, I. 419, 814; II. 472, 612, 848, 1049, 1229, 1903, 1908, 1941, 1955, 1985, 2006, 2226, 2295.
Dana I. 450, 454, 808, 844; II. 80, 250, 373, 375, 1155, 1160, 1211, 1758, 2008.
Daniell I. 656.
Dannenberg II. 1077.
Darby II. 1535.
Darondeau II. 1549, 1558.
Darwin I. 69, 594, 595, 703, 736, 952, 954, 956, 957, 958, 959; II. 112, 354.
Daub II. 2098, 2114, 2116.
Daubény I. 50, 492; II. 745, 746, 860, 865, 1153, 1163.
Daubrée I. 140, 158, 941, 948; II. 530, 577, 965, 968 ff. 973. 974, 1564, 1769, 1901, 1940, 2025, 2107.

Digitized by Google

Davis, Ch. H. II. 1599, 1601, 1602.
Davreux II. 1196.
Davy, Hy. I. 646, 833, 835; II. 1752, 1754, 2016, 2300.
Davy, John II. 111, 112, 128, 307, 1130, 1131, 1548, 1549.
v. Dechen I. 165, 173, 180, 183, 436, 629, 922; II. 317, 321, 322, 324, 325, 328, 334, 335, 336, 343, 344, 616, 634, 664, 725, 728, 731, 769, 782, 796, 824, 936, 1013, 1061, 1062, 1064, 1068, 1074, 1087, 1142, 1163, 1329, 1330, 1611, 1652, 2107, 2176, 2180, 2183, 2186, 2187, 2188, 2190, 2191, 2216, 2224, 2238, 2252.
Degenhardt I. 184; II. 2053.
Degousée I. 51, 56.
Delanoue II. 2107.
Delesse I. 776, 777; II. 153, 375, 565, 605, 633, 636, 637, 640, 642 ff., 646, 648, 649, 651, 653, 657, 841, 844, 849, 853, 877, 905, 906, 907, 910 ff., 919 ff., 932, 935, 944, 949, 950, 1386, 1460, 1467, 1470, 1488, 1492, 1497, 1958, 1992, 2002, 2305, 2307, 2308, 2310, 2315, 2322, 2330, 2331, 2332.
Delffs II. 2040.
De Luc II. 1273.
Deneke, Ferd. II. 1693.
Denham I. 751.
Denis II. 84.
Descloizeaux I. 761; II. 120, 147.
Deslongchamps I. 60.
Desor II. 975.
Despretz II. 1106.
Deville II. 634, 1457, 1511, 1512, 1514, 1520, 1527, 1569, 2204, 2205, 2206.
Dickenson I. 110.
Dieffenbach I. 728, 879.
Diesel II. 2084.
Dieterich I. 202.
Dihlmann II. 1530.
Döbereiner I. 759, 779, 780; II. 817, 1892, 1913, 2058.
Dollfuss II. 1572.
De Dolomieu I. 651, 673; II. 1871.
Domeyko II. 853, 1934, 1937, 1950, 1980, 1985, 1987, 2020, 2050, 2052, 2053, 2072.
Donati I. 463; II. 1599.
Drappier II. 379, 2039.
Drysdale II. 667.
Ducros II. 110.
Duflos II. 2039, 2081.
Dufrenoy I. 46; II. 153, 361, 1010, 1469, 1903, 1987, 2298.
Dumas I. 672, 723, 763, 813; II. 66, 86, 165, 166, 171, 1751.
Dupasquier I. 377; II. 1513.
Durocher II. 351, 1564, 1572, 1829, 2019, 2062, 2072, 2108, 2178, 2255.
Dutrochet I. 76.

E.

Eaton II. 81, 1687, 1750.
Ebel I. 33, 130; II. 1526, 1572.
Ebelmen I. 420, 421; II. 55, 127, 297, 455, 485, 520, 557, 560, 582, 595, 670, 701, 707, 713 ff., 720, 791, 832, 843, 1224, 1800, 1830, 1917, 1945, 1946, 1951, 1962, 2058, 2295.
Eckhard II. 2241.
Ehrenberg I. 946, 947, 954, 955, 956, 959, 975 ff.; II. 777, 981, 1229, 1248, 1250 ff., 1265, 1388, 1593, 1723, 1769, 2241.
Eisenlohr II. 551.
Ekeberg I. 468.
D'Elhuyart II. 1962.
Elsner I. 371, 696; II. 2241.
v. Engelhardt II. 1150, 1151, 2348.
Ennemoser I. 121.
Erdmann I. 479, 483; II. 66, 86, 251, 1038, 1091, 1732, 1735, 1741, 1744, 1894. A. Erdmann II. 260, 357, 374, 849. O. L. Erdmann II. 1657, 2218, 2219. 2220, 2226.
Erman II. 74.
Escher II. 1530.
Eschwege II. 84.
Esmark I. 927; II. 849.
Espers I. 738.
Ettinghaus II. 1943.
Everest II. 1509, 1574.
Ewald II. 815, 1634.
Ewereinoff I. 814.

F.

Faber II. 1937.

Digitized by Google

Fallou II. 1475, 1477, 1485, 1489, 1490.
Faraday I. 657; II. 47, 63, 114, 130, 1950.
Farey II. 745.
Faujas de Saint Fond I. 262; II. 745.
Favre A. II. 1108.
Fearnley II. 1947.
Fehling II. 1677, 1696.
v. Fellenberg II. 1891, 1894.
Ferber II. 745.
Fergus, T. H. II. 873.
Ferrara II. 119.
Feuillée I. 892.
v. Fichtel II. 689.
Ficinus II. 377, 390, 438, 503, 1354, 1986, 2080, 2219, 2220.
Fickenscher, Fr. I. 440.
Fiedler II. 1040, 1042 ff., 1399, 2165, 2167.
Figuier, L I. 742; II. 988, 1552, 1695, 2080.
Filhol II. 2081, 2085.
Fischer II. 1549, 2084.
Fleuriau de Bellevue II. 2136.
De Fontenelle, Julia II. 113.
Forbes I. 46, 191; II. 445.
Forchhammer I. 29, 67, 68, 397, 469, 740, 741, 743, 749, 750, 761, 764, 772, 777, 804, 816, 818, 819, 821, 827, 828, 829, 862, 863, 865, 866, 877, 878, 925 ff., 978; II. 34, 413, 414, 415, 431, 568 ff., 574, 585, 634, 656, 677, 718, 909, 910, 918, 921, 986, 1106, 1112, 1154, 1166, 1364, 1439, 1534, 1555, 1556, 1560, 1563, 1564, 1658, 1659, 2167, 2207, 2209, 2219, 2249, 2340.
Forster I. 191, 955, 958; II. 745.
Foster II. 1884, 1890, 1992, 2039, 2044, 2062, 2073, 2096.
Foucault II. 67.
Fournet I. 819; II. 427, 1049, 1292, 1293, 1294, 1492, 1678, 1689, 1871, 1909.
Fox II. 236, 1310, 1311.
Fowler II. 417.
Fownes I. 695 ff.
Francis I. 411; II. 633, 918, 920.
Frankenheim II. 1362.
Frankland I. 857; II. 1662.
Franklin II. 813.
Frapoli, Ludwig II. 182 ff., 1265.
Fraser II. 750.
Freiesleben I. 820, 915; II. 224, 304, 362, 377, 426, 438, 439, 444, 445, 459, 488, 490, 491, 530, 550, 551, 574, 678, 737, 837, 861, 866, 972, 1146, 1300, 1301, 1312, 1337, 1396, 2107. 2112, 2114, 2118.
Freitag II. 1941.
Frémont, J. C. II. 1593, 1745, 1746.
Fremy II. 2157.
Fresenius I. 773, 774, 856; II. 1369, 1370, 1371, 1663, 1927, 2001, 2080, 2082, 2084, 2085, 2104.
Frick I. 366, 367, 839, 840, 857, 858, 909, 916; II. 34, 718, 775, 984, 1005, 1076, 1451, 1643, 1900, 1921, 2048.
v. Fridau II. 2193, 2194.
Fritzsche I. 817; II. 1344, 1986.
Frommherz II. 1598.
Fuchs I. 420, 421, 433, 434, 438, 481, 539, 693, 694, 719, 728, 816, 817, 819, 820; II. 66, 96, 97, 362, 505, 1014, 1031, 1231, 1234, 1235, 1243, 1244, 1246, 1248, 1471, 1473, 1958, 2007, 2008, 2164.
Funk II. 519, 521.

G.

Gahn I. 479; II. 1505, 1971, 2053.
Gaimard I. 955.
v. Gansauge, H. II. 1087, 1168.
Garlieb II. 147.
Garnier I. 55, 56, 58.
Garret II. 2038.
Gaudin I. 760.
Gay-Lussac I. 213, 214, 462, 527; II. 1542, 1668, 1669, 1791.
Gehlen I. 630; II. 332, 1038.
Gehler I. 78, 586.
Gellhorn II. 2000.
Genth II. 909, 910, 1891, 1908, 1955, 2058, 2060, 2255.
Gerhard II. 1275.
Gilbert II. 74, 140.
Gillet de Laumont II. 1504.
Girand II. 1559.
Girard I. 382; II. 85, 589, 613, 614, 618, 629, 699, 700, 704, 830, 1014, 1592.

Digitized by Google

Girardin I. 754, 925.
Glasson II. 817.
Glidt I. 27.
Glocker II. 1223, 1229, 1242, 1243, 1889, 1930.
Gmelin, C. I. 382, 398, 401, 415, 436, 437, 462, 469, 478, 488, 531, 684, 686; II. 379, 393, 482, 485, 488, 523, 564, 588, 589, 594, 699, 700, 703, 705, 1386, 1387, 1430, 1431, 1461, 1891, 2117, 2136, 2139, 2140, 2144, 2147, 2149, 2157.
Gmelin, L. I. 309, 419, 471, 545, 561, 892; II. 80, 369, 388, 404, 407, 1764, 1907.
Gobley II. 2081, 2085.
Göbel II. 123, 124, 1150, 1537, 1549, 1561, 1679, 1681, 1733, 1735, 1736, 1740, 1741, 1742, 1744.
Gödechen I. 862.
Göppert I. 927; II. 1671, 1755, 1756, 1774, 1778, 1822, 1827, 1829, 1842, 1843, 1845.
Göschen II. 853, 869.
Göttl II. 2104.
Götzschmann II. 1941.
Goldfuſs I. 738, 920; II. 322, 365, 607, 609, 1185.
Gorup-Besanez II. 2081.
Gottlieb II. 1893.
Gourcy II. 128.
v. Gräfe I. 253, 266, 283, 294, 303; II. 105, 108, 109.
Gräger I. 382; II. 37, 113, 130, 131, 1764, 2077.
Graham I. 740; II. 1515, 1753.
Grandjean II. 600, 859, 890, 947, 1066, 1068, 1112, 1174, 1175, 1176, 1178, 1179, 1180, 1181, 1182, 1652, 1912, 1916, 1919, 2159, 2172, 2174.
Gravenhorst I. 978.
Grimm II. 1911, 2113, 2118.
Gruber II. 1533.
Grund II. 1678.
Gruner II. 2107.
Gümbel, E. W. I. 560, 599; II. 936.
Guettard II. 1749.
Gueymard II. 1946, 2058, 2060.
Gumprecht II. 2260.
Gutberlet II. 1687, 2137, 2138, 2147, 2181.
v. Gutbier II. 625, 653.
Guyton II. 1226.

H.

Hacquet II. 1247 ff., 1267.
Hänle II. 1928.
Hagemann II. 2071.
Hagen I. 436, 437; II. 1524.
Haidinger I. 487, 538, 618, 620, 622, 624; II. 4, 5, 67, 68, 70, 71, 72, 74, 198, 200, 202, 204, 211, 213, 215, 218, 219, 225, 236, 237, 263, 281 ff., 303, 370, 375, 376, 378, 382, 386, 410, 412, 415, 600, 689, 1040, 1041. 1042, 1044, 1106, 1107, 1108, 1116, 1146, 1245, 1246, 1297, 1317, 1320, 1321, 1336, 1344 ff., 1352, 1470, 1683, 1684, 1685, 1686, 1687, 1688, 1912, 1914, 1998, 2009, 2015, 2044, 2060, 2170, 2172, 2174, 2247, 2258.
Hall II. 183, 767, 962, 963, 1038, 1067.
Halley I. 580.
Hamilton, W. S. I. 191, 327 ff., 893.
Harcourt I. 164.
Harkort I. 480, 520, 697.
Harting II. 1628.
Hartsoeker II. 1576.
Hartwall I. 479; II. 1434, 1911, 1959, 1962.
Hatchett II. 2038.
v. Hauer, C. II. 2200, 2201.
v. Hauer, R. II. 1583, 1918, 1920, 1945.
Hausmann II. 333, 343, 401, 410, 686, 861, 864, 964, 965, 1059, 1064, 1403, 1651, 1686, 1687, 1955, 2113.
Hauy I. 780; II. 304, 421, 981, 1054, 1217.
Hawkins II. 445.
Hawkshaw II. 1845, 1851.
Hayden, C. B. II. 1678.
Hayes, A. II. 1557, 1774.
Heffter II. 1468, 2141.
Heidepriem II. 980, 981, 2260, 2261, 2262.
Heidingsfeld II. 1944, 1991, 2002.
Heidler I. 253, 283, 445.
Heim II. 1099, 1170, 1178.
Heine I. 173, 177, 224; II. 117,

Digitized by Google

129, 294, 1678, 1681, 1691, 1693, 1726, 1727, 1743.
Heintze II. 549.
Heinz I. 828; II. 344, 1224, 1226,
Heis I. 88.
v. Helmersen I. 955.
Hemming II. 1947.
Henckel II. 1871.
Henry II. 853, 1105, 1678, 1720, 1752, 1754, 1800, 1908, 2052, 2080, 2082, 2084, 2085.
Henwood I. 75; II. 236.
Herapath, Th. J. II. 1517, 1758.
Herberger II. 1151.
Héricart de Thury I. 63, 64, 66, 69, 654, 663.
Hermann I. 232, 401, 405, 437, 448, 479, 593, 687, 693, 694, 695, 707, 942; II. 434, 436, 462, 579, 1004, 1349, 1430, 1469, 1470, 1595, 1691, 1884, 1891, 1894, 1959, 1986, 2028, 2061.
Hermbstädt II. 1542, 1720.
Herold II. 1835, 1836.
Herrera II. 2002.
Hertwig I. 696.
Hess I. 683; II. 459, 546, 1833, 1985.
Hessel II. 2239.
Heuser II. 233.
Heussler II. 795.
Heyer II. 2072.
De la Hire I. 6.
Hisinger I. 454, 468, 808; II. 389, 452, 456, 486, 514, 847, 852, 853, 965.
Hitchcock II. 744, 968, 1000, 1719, 1721, 1722, 1728, 1729.
Hochmuth II. 937, 939, 2331.
Hochstetter I. 879, 880, 881; II. 523, 1033, 1930.
Höffer I. 669.
v. Hoff I. 337, 972; II. 1562.
Hoffmann, E. II. 1950.
Hoffmann, Fr. I. 49, 50, 124, 286, 287, 295 ff., 300, 540, 541, 542, 647, 660, 666, 673, 677ff., 892, 895, 896; II. 115, 144, 149, 151, 152, 157 ff., 168 ff., 178, 348, 609, 790, 878, 888, 1020, 1515, 1952, 2052, 2196, 2268, 2269, 2280.
v. Holger I. 440, 538; II. 1000, 1684.
Hommaire-Dehel II. 1540.
Hoocker I. 192, 728, 879.
v. Horner II. 1548, 1549, 1575.
Horner, Leonhard II. 501, 2190, 2191.
Horner, Ludwig II. 83, 85.
Horning, E. II. 2336, 2337, 2338.
Hrdina, J. N. I. 171; II. 1677, 1751.
Hruschner I. 856, 1955.
Huberdt II. 1943.
v. Huene II. 1909, 2181.
Hünefeld I. 546.
Hufeland I. 284.
v. Humboldt I. 124, 190, 191, 337, 540, 544, 650, 665, 975; II. 7, 11, 32, 120, 121, 146, 148, 179, 585, 921, 1002, 1730.
Hunt I. 164; II. 1700, 1956, 1958, 2015, 2038, 2103, 2344.
Le Hunte II. 1461.
Hunter I. 124.
Hutton II. 767, 962.

I.

Jackson II. 375, 1549, 1555, 1556, 1908, 1955, 2021, 2073, 2221.
Jacquelin II. 80, 1891.
Jameson I. 858; II. 744.
Jeffreys I. 760; II. 326.
Ilimoff II. 1894.
Illgner II. 2242.
Imbert II. 1750.
John I. 694; II. 1921, 1934, 2047.
Johnson, Matthew W. II. 1592, 1763, 2061.
Johnston I. 538, 944; II. 1033, 1800, 1926, 1947.
Joly II. 1671.
Jordan, M. II. 267, 1931, 1945.
Joss II. 1678.
Joy II. 1947, 2044, 2141, 2255.
Irwing II. 2013.
Junghuhn II. 355.

K.

Kaden II. 1402.
Kane II. 1371, 1950, 2133.
Kapp II. 583.
Karsten I. 166, 684, 949; II. 66, 80, 453, 477, 488, 491, 493, 503, 595, 825, 1103, 1104, 1105, 1113, 1122. 1161, 1162, 1163, 1174, 1189, 1195, 1670, 1678, 1693, 1761, 1763, 1768, 2006, 2077, 2326.
Kastner I. 253, 254.

Digitized by Google

Keating II. 1884.
Keferstein I. 228.
Keilhau I. 927; II. 401, 645, 1291.
Keller II. 2081.
Kendall II. 1956.
Kennedy I. 462, 463.
Kenngott II. 1947, 2009.
v. Kerckhoff II. 2081.
Kerl II. 1938, 1939, 1945, 1948, 2052.
Kern II. 912.
Kerndt II. 1940, 1962, 1967.
Kerr II. 2050.
Kersten I. 397, 423, 429, 449, 616, 693, 695 ff., 700, 707, 759, 803, 877, 881, 906; II. 355, 358, 362, 490 ff, 585, 628, 776, 781, 784, 845, 920, 1221, 1224, 1227, 1365, 1386, 1663, 1894, 1908, 1935, 1944, 1945, 1951, 1952, 1953, 1954, 1955, 1985, 1990, 2002, 2011, 2015, 2028, 2047, 2075.
v. Keyserling II. 1540, 1819.
Kjerulf II. 1396, 1411, 1418, 1445, 1446, 1495, 1583, 1645, 1660, 2025, 2207, 2221.
Kindler I. 940 ff.
Klaproth I. 66, 233, 399, 401, 411, 416, 454, 463, 471, 683, 732, 733, 779, 805, 807, 814, 815, 829, 877, 982; II. 2, 62, 94, 421, 474, 505, 508, 522, 527, 554, 604, 605, 612, 679, 687 ff., 700, 705, 827, 876, 910, 950, 1015, 1031, 1105, 1226, 1229, 1233, 1240, 1440, 1542, 1727, 1807, 1891, 1892, 1910, 1916, 1932, 1934, 1936, 1937, 1945, 1947, 1956, 1962, 2006, 2008, 2012, 2013, 2016, 2017, 2018, 2022, 2024, 2038, 2039, 2049, 2051, 2072, 2075, 2117, 2218, 2220, 2225, 2233, 2234, 2273, 2288, 2291, 2292.
Klauer II. 1952.
v. Klipstein II. 745, 1164, 1166, 1167, 1173, 1174, 1178, 1180.
Knapp II. 1161.
Knop, Ad. II. 1460.
Knop, W. II. 1460.
Knox II. 99, 1378.
v. Kobell I. 468, 482, 522, 759, 774, 783, 804; II. 379, 404, 422, 437, 449, 454, 458, 468, 470, 474, 479, 595, 601, 604, 688, 845, 849, 1042, 1230, 1232, 1244, 1362, 1386, 1464, 1471, 1472, 1488, 1937, 1956, 1957, 1990, 1991, 2038, 2259.
Kobülin II. 1733.
Köhler I. 400, 419; II. 463, 538, 601, 603, 604, 607, 1374, 1496, 2021.
Kölreuter I. 405, 626.
Köttig II. 1761, 1990.
Kohl, J. G. II. 1718.
Kopf I. 166, 167, 169, 595, 725.
Kosmann II. 2081.
Kralowansky II. 1430.
Kramer II. 1534.
Krantz II. 1350. 1351, 1392, 1471, 1677.
Krauss I. 74.
Kremers, P. II. 1759, 1769, 1770, 1772, 1807, 1822, 1839, 1841.
Krocker II. 1583.
Kröner II. 2022.
Kröpfer II. 1533.
Krüger I. 261, 451.
Krug v. Nidda I. 192, 194; II. 1190 ff., 1196, 1204, 1206, 2000, 2016, 2017.
Kudernatsch s. Cudernatsch.
Kühn I. 837; II. 2008, 2109.
Kühnert II. 1764.
Kützing I. 982.
Kuhlmann I. 170, 734, 828, 835; II. 113, 127.
Kupffer I. 138; II. 889, 924, 1474.
Kussin II 854, 1962.

L.

Lade I. 309.
Lampadius I. 459, 682; II. 1369, 2048, 2061.
Landgrebe II. 4.
Langlois II. 2081, 2084.
Laplace II. 7, 8, 10, 24.
Lappe II. 548, 689.
De Larderel I. 670, 671, 679 ff.
Laroche II. 110.
Lasch II. 2189.
Lasius II. 344.
Lassaigne I. 722, 743; II. 2085.
Laugier I. 463; II. 1669, 1936, 1990, 2006, 2038.
Laurens II. 1560.

Digitized by Google

Laurent II. 1292.
Lavia, Barnaba II. 153.
Lavoisier II. 1542.
Lecanu I. 751; II. 1908.
Lefort II. 2081, 2082.
Lehmann I. 751.
Leman II. 1530.
Lembert II. 1683.
Lemonnier II. 2084.
Lenny, Ch. II. 1700.
Lenz II. 1549, 1716.
v. Leonhard I. 537, 540, 652; II. 51, 174, 353, 429, 369, 532, 592, 594, 664, 678, 684, 723, 732, 735, 737, 744, 750, 752, 754, 755, 838, 887, 1036, 1101, 1342, 1354, 1416, 1609, 1768.
Leonhard, G. I. 489, 490, 491, 503, 603, 931; II. 246, 316, 433, 476, 506, 946, 965, 1245, 2065, 2110.
Leplay II. 20.
Lerch II. 1926.
Letronne II. 1722.
Leube II. 1160.
Leuchs I. 423.
Leval II. 2082.
Levi I. 861; II. 1321.
Levol II. 2052.
Lewi I. 657, 658; II. 165, 1568.
Liebener II. 1470.
v. Liebig I. 313, 314, 596, 734, 746, 748, 751, 752, 773, 856, 861, 862, 942; II. 31, 32, 34, 35, 87, 88, 99 ff., 112 ff. 118. 123, 124, 126, 129 ff., 134, 895, 1323, 1773, 1774, 1775, 1778, 1790, 1822, 2080.
Lilienbach II. 153.
Lindley II. 1850.
Lindsay, James II. 1545 ff.
Link I. 919; II. 1756.
List, K. II. 1437 ff., 1441, 1451, 1454, 1649, 1650, 1687, 1900.
Liston II. 1711.
Logan II. 1817, 1825.
Lohmeyer I. 395, 437 ff.; II. 291.
Lomonossoff II. 84.
Longchamp I. 917.
Lösche I. 543.
Löwe I. 382; II. 597, 629, 669, 671, 672, 700, 704, 1908, 1945.
Löwig I. 346.
de Luc II. 1821, 2198.
Luck II. 1019.
Ludwig, R. II. 839, 1556, 2084, 2087.
Lychnell I. 791; II. 267, 604, 605, 1490.
Lyell II. 4, 1535, 1536, 1571, 1572, 1575, 1584, 1597, 1598, 1603, 1604, 1619, 1671, 1711, 1715, 1716, 1717, 1756, 1778, 1810, 1817, 1825, 1850.
Lynn II. 2008.

M.

Macculloch II. 738, 739, 744, 746, 748, 768, 1180, 1271, 1822.
Mackenzie II. 760.
Macmichael II. 1710.
Macquer II. 1542.
Madrell I. 448; II. 272, 869.
Magnus II. 456, 473, 502, 503, 505, 825, 2013, 2023.
Maier II. 622, 868, 869.
Malaguti I. 407; II. 300, 301, 355, 356, 1564, 1829, 2019, 2062, 2072.
Malcolson II. 1242.
Mallet, R. II. 1348, 2016, 2022, 2024, 2052.
v. Mandelsloh I. 139, 140.
Maraschini II. 745.
Marcet I. 157; II. 116, 121, 1542, 1550, 1711, 1728, 1729.
Marchand II. 66, 86, 267, 1038, 1726, 1738, 1804, 1805. E. Marchand II. 2085. R. F. Marchand II. 1804.
Marenbach II. 797, 804, 807, 812, 991.
Margueritte II. 1962.
de Marignac I. 776; II. 89, 1108, 1497, 1956, 2258.
v. der Mark II. 1150, 1451, 1460, 1638, 1645, 1654, 1655, 2186.
Mars II. 1906.
Marsigli II. 1711.
Martini II. 444.
Martins I. 199, 205, 207, 212, 217, 218, 220; II. 1572.
Marx II. 142, 1261, 1759, 1938.
Mather II. 968.
Maumené II. 1522.
Mawe II. 745.
Mazade II. 2082.

Digitized by Google

Meinecke I. 228, 919.
Meiſsner II. 1691.
Meitzendorff I. 398, 446, 478, 847; II. 548.
Du Menil I. 451, 663, 813; II. 1276, 2220.
Meyer I. 546; II. 1791, 2141.
Mialhe II. 1552, 1695.
Michelotti II. 2052.
Middleton I. 492, 508, 747.
Miller II. 1515.
Milne I. 59.
Mitscherlich I. 469, 539, 592, 599; II. 198, 256, 292, 293, 332, 543, 559, 773, 1039, 1325, 1423, 2259.
Moberg II. 854, 2038.
Mohr I. 391.
Mohs II. 361, 496, 1147, 1308.
v. Moll II. 358.
Molnar II. 2060.
Monheim I. 309; II. 108, 141, 813, 1195 ff., 1202 ff., 1305, 1880, 1881, 1882, 1902, 1991.
Monticelli I. 294, 327, 328, 330, 462, 570, 647, 649, 651, 653; II. 143, 596, 864, 1409, 1410, 1669, 2267, 2268, 2281.
Moore II. 1726.
Morand II. 1777.
Moride II. 2085.
v. Morlot II. 313, 1107, 1108, 1109, 1117, 1343, 2193.
Morren, A. II. 1568, 1569.
Morren, Ch. II. 1569.
Mosander II. 1901, 1956, 1957, 2004.
Moser II. 2038.
Müller I. 228, 346, 347, 842; II. 125, 1283, 1475, 1476, 1477, 1480, 1484, 1485, 2114, 2125.
Müller, A. II. 1786.
Müller, E. II. 2085.
Müller, F. II. 1694.
Müller, H. II. 494, 495, 1475, 1476, 1477, 2036, 2067.
Müller, L. II. 1242.
v. Münster II. 1184.
Muir II. 612.
Mulder II. 114, 136, 1549.
Munke I. 74, 76, 78, 337; II. 1548.
Murchison II. 325, 1540, 1541. 1595, 1596, 1667, 1672, 1679, 1730, 1763, 1819.
Murdoch II. 2227.
Murray, J. II. 1550.
Murray, W. II. 550, 848.

N.

Nauck II. 1113, 1115, 1143, 1163, 1262 ff., 1312.
Naumann I. 915; II. 279, 281, 345, 394 ff., 401, 443, 459, 488, 494, 529, 608, 624, 651, 828, 837, 838, 857, 859, 885, 888, 944, 949, 951 ff., 961, 973, 1003, 1012, 1047, 1099, 1158, 1272, 1273, 1389, 1402, 1403, 1425, 1440, 1441, 1458, 1467, 1609, 1841, 1843, 2004, 2105, 2136, 2215, 2236.
Necker, L. A. II. 465, 466, 467, 2269, 2278.
Nentwich I. 477; II. 1763, 1765.
Newton II. 981.
Niccol, W. I. 601; II. 1671.
Nöggerath I. 143, 236, 245, 425, 697, 819, 900, 907 ff., 912, 917, 920, 922, 923, 937, 939; II. 353, 354, 385, 419, 554, 465, 469, 591, 593, 610, 614, 702, 794, 818, 1230, 1243, 1262, 1263, 1319, 1338, 1496, 1685, 1686, 1843, 1846, 1851, 2010, 2046, 2190, 2224, 2236, 2243, 2270.
Nordenskiöld I. 438, 514 ff., 694, 795; II. 375, 419, 513, 523, 527, 553, 601, 2006.
Northrop II. 1279, 1281.
Nose II. 2182.

O.

Oellacher I. 751.
Oelmsted II. 968.
v. Oeynhausen I. 155, 156, 425; II; 1415, 2231, 2232, 2234, 2235, 2237, 2239, 2242, 2243, 2301, 2302, 2303.
Ohlsen I. 192, 193, 197.
d'Ohsson I. 515, 516; II. 520.
Olafen I. 463.
Olafsen I. 68, 188.
Olligschläger II. 321, 322.
Oppe II. 1923, 2023, 2024, 2033, 2034, 2035, 2048, 2109, 2114, 2118, 2119.
Oppermann II. 1059, 1060.

Digitized by Google

Osann I. 76, 179, 279, 274, 553; II. 1908, 2061, 2077.
Oswald II. 2052.
Outlines I. 420.

P.

Pagenstecher I. 346, 347, 761, 842; II. 125, 1283, 1511, 1519, 1520.
Paillette, Adrien II. 144, 153 ff., 161, 2111.
Palander II. 422.
Pallas II. 72, 461, 1733, 2018.
Pallasou I. 45, 46.
Partsch II. 70, 74.
Patera II. 1943.
Patterson II. 2060.
Patton II. 1562.
Paufert II. 907.
Paulus II. 1686.
Payen I. 403, 669, 671 ff., 681; II. 116, 790.
Pearsann I. 497.
Percy II. 1989, 2013.
Perhault I. 6.
Petersen I. 382; II. 37, 699.
Pettenkofer II. 2058, 2060, 2071.
Pettko II. 1940.
Petz II. 1955, 1956, 2038, 2075.
Petzholdt, Alex. I. 581 ff.; II. 3, 7, 87, 1014, 1038, 1168, 1186, 1189.
Pfaff I. 408; II. 849, 1561, 1891, 2038, 2257.
Philippi II. 1671.
Philipps, J. A. II. 1769.
Philips, R. I. 744, 944, 1947.
Philips, W. 491, 618; II. 224, 1947.
Pickel I. 253.
Pieper I. 105.
Pierce II. 1451, 1643.
Pieschel II. 813.
Pilla, Leop. I. 158; II. 2178, 2270, 2271, 2281, 2284, 2303.
Pissis II. 99.
Piterit I. 284, 294.
Planer II. 1985.
Planiava I. 416.
Plantamour I. 522; II. 849, 1956.
Plattner I. 425, 515; II. 634, 1293, 1317, 1905, 1910, 1937, 1939, 1941, 1942, 1947, 1948, 2002, 2008, 2026, 2027, 2048, 2049, 2072.
Pleischl I. 367, 404, 477; II. 985, 1005, 1451.
Plieninger I. 56, 66.
Plinius I. 68, 227, 548.
Pöschmann I. 404.
Poggendorff I. 58, 59; II. 1227, 1533.
Pohl II. 1679.
Poisson I. 58.
Poleck I. 861; II. 1749, 2081.
Poumarède II. 2081.
Powelfen I. 68, 188, 463.
Preisser I. 754.
Prettner II. 2141.
Prévost, Constant. II. 1850.
Priestley II. 100.
Prony II. 1604.
Proust II. 2018.
Prout II. 1757.
Pusch I. 165, 179.

Q.

v. Qualen II. 240.
Quenstedt II. 689, 1137, 1468.
Quetelet I. 79.
Quoy I. 955.

R.

Ragsky II. 1749.
Rammelsberg I. 380, 381, 395, 396, 420, 421, 424, 426, 437, 448, 466, 467, 468, 478, 480 ff., 483 ff., 488, 515, 516, 519, 683, 685, 686, 693 ff., 706, 707, 793, 797, 800, 801, 806 ff., 801, 806 ff., 813, 814, 819, 828; II. 80, 258, 264, 279, 282, 297, 358, 379, 390, 391, 404, 416, 435, 451, 452, 509, 524, 548, 554, 556, 559, 562, 589, 591, 596, 598, 629, 633, 666, 677, 773, 784, 813, 825, 826, 843, 850, 851, 852, 854, 878, 899, 903, 937, 941, 1031, 1091, 1102, 1103, 1113, 1209, 1236, 1343, 1357, 1358, 1362, 1371, 1377, 1387, 1398, 1428 ff., 1451, 1462, 1464, 1472, 1644, 1871, 1884, 1893, 1901, 1916, 1920, 1926, 1931, 1932, 1940, 1944, 1945, 1947, 1948, 1950, 1952, 1956, 1958, 1962, 1963, 1964, 1966, 1972, 1973, 1975, 1989, 1990, 2002, 2006, 2007, 2008, 2012,

2016, 2021, 2047, 2082, 2084, 2241, 2242, 2298, 2313.
Redtenbacher II. 1901, 2141.
Regnault II. 80, 602, 603, 605, 607, 1759, 1761, 1764, 1765, 1768, 1776.
Reich I. 81, 459; II. 236, 237, 2063.
Reichardt II. 2085.
Reichel II. 1636, 1637.
Reinhard I. 462; II. 2241.
Reinwardt I. 651; II. 724, 2223, 2227.
Rendschmidt II. 1671.
Rennel II. 1604.
v. Rennenkampff II. 1252.
Renou I. 936; II. 360.
Reuss I. 798; II. 865, 1322, 1474, 1671.
Reutersköld II. 513.
Rhodius, R. II. 687, 702.
Richardson I. 478; II. 1761, 1769, 1809, 1878, 1901, 1962, 1990.
Richter, R. II. 1634, 1640, 1656, 1657.
Riddel II. 1575.
Riegel, C. II. 1883.
Riegel, E. II. 946, 1552.
Rienecker II. 2061.
Del Rio II. 1947, 1948, 2002, 2020.
Ripetti II. 1279, 1281, 1282.
Ritter I. 893; II. 146.
Rivat II. 2052.
De la Rive I. 157.
Rivero I. 650.
Rivière I. 69; II. 292.
Rivot II. 1984, 2038.
Robert, Eug. I. 68, 763; II. 1366.
Robertson II. 1926.
Robierre II. 2085.
Robinson II. 1719, 1801.
Robison I. 52.
Rocher II. 391.
Rochet II. 147.
Rochet d'Héricourt II. 2210.
Rodgers I. 450, 454, 808, 844.
Rogers, H. D. II. 1776, 1777, 1815, 1816, 1817, 1823, 1824, 1825.
Rogers, R. E. II. 978, 980, 1028, 1259.
Rogers, W. B. II. 978, 980, 1028, 1259, 1776.
Römer II. 322, 1061, 1141.
Rössler II. 1389.
Rosales I. 398, 437 ff., 443, 463, 478, 847, 1958.
Rose, G. I. 413, 438, 467, 468, 480, 488, 704, 706, 833, 834, 898; II. 299, 332, 340, 346 ff., 412, 426, 427, 428, 433, 439, 448, 449, 458, 460, 461, 476, 493, 504, 532, 536 ff., 542 ff., 573, 575, 577, 581, 582, 599, 601, 606, 608, 613, 616, 623, 624, 629, 633, 811, 841, 846, 860, 863, 865, 878, 885, 887, 908, 912, 913, 916, 919, 920, 931, 933, 934, 966, 1039, 1040, 1055, 1265, 1271, 1290, 1296, 1297, 1358, 1361, 1362, 1388, 1389, 1398, 1399, 1400, 1402, 1427, 1467 ff., 1473, 1474, 1537, 1614, 1652, 1653, 1679, 1731, 1732, 1735, 1739, 1929, 1948, 1952, 1955, 1982, 1983, 1992, 1996, 2045, 2046, 2048, 2061, 2137, 2142, 2147, 2165, 2167, 2171, 2176, 2259, 2305, 2321, 2323, 2332.
Rose, H. I. 398, 438, 471, 478, 482, 483, 688, 745, 784, 817, 982; II. 20, 422, 514, 515, 516, 518, 519 ff., 526, 1221, 1375, 1380, 1386, 1438, 1440, 1537, 1733, 1736, 1744, 1751, 1903, 1911, 1917, 1918, 1932, 1938, 1940, 1945, 1947, 1948, 1956, 1957, 1958, 1960, 1962, 1993, 1995, 1996, 1997, 2012, 2037, 2039, 2041, 2171.
Rosengarten II. 1343.
Ross, James I. 575, 975.
Rousseau II. 2068.
Rowney II. 1698.
Rudberg I. 104; II. 1293, 2278, 2279.
Rullmann I. 51.
Russegger II. 151, 1021, 1722.

S.

Sabine II. 1605.
Sabler II. 1539.
Sacchi II. 2293, 2294.
Sack II. 1210.
Sage II. 1542.
v. Salm-Horstmar I. 897.
Salvétat II. 2295.
Sandberger, Fried. II. 252, 584, 600, 823, 859, 878, 947, 1087,

Digitized by Google

1276, 1307, 1453, 1474, 1650, 2013, 2159. 2172.
Sandberger, G. II. 232.
Sander II. 1344, 1918, 1945.
Sartorius von Waltershausen II. 1025, 1952, 2146, 2173.
Sarzeaud II. 1564, 2072.
De Saussure I. 48, 67, 748, 791, 972; II. 100, 454, 760, 1273. 1504, 1773, 1775, 2348.
Sauvage I. 367, 765 ff., 804, 811, 910; II. 584, 1005, 1006, 1009, 1297, 1440, 1451, 1457, 1647, 1648, 1649, 1654, 1656, 1665, 1940.
Sawitch II. 1539.
Scacchi II. 676, 1669.
Schäffer, F. R. II. 2228, 2233.
v. Schaffgotsch II. 1228, 1230, 1231, 1266, 1940.
Schaffner I. 706.
Schafhäutl I. 469, 478, 489; II. 352, 381, 602, 1023, 1033, 1274, 1279, 1285, 1291, 1294, 1505, 1634, 1639, 1672, 1674, 1725, 1749, 2078, 2244.
Schager I. 975.
Schapper I. 313, 316.
Schauefele II. 2081, 2085.
Scheerer I. 396, 468, 469, 473, 834, 897; II. 253, 254, 255, 279, 281, 282, 308, 310, 311, 384 ff., 402, 405, 418, 568, 577, 849, 862, 885, 1291, 1292, 1293, 1294, 1353, 1356, 1403, 1468, 1469, 1494, 1497, 1498, 1878, 1908, 1910, 1932, 1950, 1951, 1955, 1962, 2012, 2049, 2155, 2156, 2263, 2322.
Scheffler I. 424, 426; II, 1372.
Scheidhauer I. 396; II. 1945.
Schepard I. 785; II. 73, 375.
Schlagintweit II. 1519, 1523.
v. Schlotheim II. 496, 1844.
Schmid II. 2140, 2146, 2147.
Schmid, E. E. II. 2255.
Schmidt I. 856, 922, 923; II. 245, 795, 796, 797, 798, 804, 805, 1074, 1637, 1639, 1640, 1845, 1880, 1956, 1991.
Schmidt, Bergmeister I. 317, 319; II. 758, 759.
Schmidt, C. II. 1630, 1891.
Schmidt, E. II. 1596.
Schmidt, G. G. I. 588.
Schmidt, J. Chr. L. II. 2107.
Schmorl II. 2142.
Schnabel II. 814, 825, 1114, 1226, 1644, 1834, 1839, 1931, 1932, 1937, 1943, 1944, 1951, 2006, 2015, 2186, 2188.
Schnedermann II. 1651.
Schneider II. 529, 1962, 1963, 2057.
Schnoedt I. 556.
Schönbein II. 112.
Schrötter II. 1679, 1765, 1778, 1789, 1796, 1799, 1800, 1944, 2336.
Schroll I. 595; II. 1725.
Schübler I. 26, 377; II. 1171, 1188.
Schüler II. 1259, 1340, 1892.
Schulz, W. II. 2111.
Schulz-Fleeth, C. II. 1622.
Schweizer I. 429, 466, 477, 566, 744, 814; II. 1663, 2326.
Scoresby II. 1549.
Scott II. 391.
Sedgwick I. 73; II. 325.
Sédillot I. 893.
Sefström II. 65, 66.
Seibert, Henry II. 422.
Selb II. 306.
Sello, Carl II. 1855.
Semmola II. 2043.
Senarmont II. 1994, 2108.
v. Senger I. 793; II. 360, 551.
Sennebier II. 100.
De Serres Marcell I. 59, 742; II. 988, 1671, 1749.
Setterberg II. 2003.
Seybert II. 1935, 2038.
Shepherd I. 693, 785; II. 73, 1950, 2011, 2060, 2073, 2075.
Siegling II. 1283, 1284.
Siemens II. 1026, 1028.
Sillem II. 600, 1149, 1284, 1326, 1327, 1333, 1351, 1359, 1363, 1372, 1465, 1941, 1969, 1971, 1977, 1988, 2010, 2074.
Sillimann I. 65, 651, 745; II. 1155, 2002, 2293.
Sillimann, B. II. 2227.
Simon I. 961.
Simony II. 1573, 1581, 1598, 1599.
Simpson I. 814.
Sinding I. 382; II. 699, 703.
Sjögren II. 887.
Sismonda II. 1344.

Smith I. 751; II. 1519, 1801, 1956, 2016.
Smithson I. 480; II. 1928, 1991.
Smyth, Ely I. 893.
Smyth II. 1710, 1715, 1716, 1719.
Sobrero II. 1891.
Sokolowskji II. 74.
Soltmann II. 1551.
Sorby II. 2127, 2128.
Soulavie I. 191.
Spallanzani I. 462, 972; II. 1279, 1282.
Spasky I. 138.
Spindler I. 228.
Sprengel I. 746.
Staffel II. 1390, 1391.
Starr II. 2038.
Stass II. 66, 86.
Steel II. 1878.
Steffens II. 409, 1243.
Stehlin II. 1530.
Steifensand II. 1576.
Stein I. 348, 349, 466; II. 198, 199, 250, 251, 255, 1378, 1386.
Steininger I. 250; II. 2242.
Steinmann I. 404, 439, 440, 445, 482; II. 73.
Stengel I. 462; II. 753, 2241.
Stenhouse II. 1360.
v. Sternberg, K. II. 1041, 1845.
Sthamer II. 493.
Stifft I. 25, 51, 228, 300; II. 343, 1060, 1182.
Stockes I. 743; II. 1076.
Stöckhard II. 1278.
StottBowerbankII.1252,1253,1255.
Strabo II. 1722.
Stratmann II. 2013.
Streng, A. II. 2193, 2215, 2255, 2313, 2318, 2319, 2322.
Stripelmann II. 142.
v. Strombeck II. 1142, 1164, 1241, 2224.
Stromeyer I. 415, 468, 482, 537, 781, 782; II. 415, 416, 422, 677, 688, 1105, 1362, 1891, 1941, 1943, 1947, 1949, 1951, 1952, 1965, 1967, 1990, 2006, 2013, 2257.
Struve I. 227, 228, 310, 404, 406, 407, 416, 439, 443, 444, 465, 466, 473, 474, 522, 530, 532, 545, 563, 591, 593, 595, 598; II. 718, 843, 1935, 2104, 2139, 2149.
v. Struve II. 296.
Studer II. 350, 351, 475, 1525, 1526, 2344, 2345, 2346, 2349, 2350.
Suadicani I. 284.
Suckow I. 454, 592; II. 530, 854, 965, 1643, 1951, 2039, 2049.
Sullivan I. 698, 700, 744.
Svanberg I. 394, 397, 398; II. 292, 358, 564, 718, 912, 918, 1376, 1425, 1435, 1894, 1935, 1940, 1986, 2057, 2061, 2319.
Symond II. 1723.

T.

Talbot II. 1380.
Tamnau II. 1469, 2257.
Taylor, H. II. 1760, 1762, 1770, 1772, 1807, 1822, 1834, 1841.
Tennant II. 1542.
Teschemacher II. 1962, 2039, 2052, 2060.
Thaulow II. 1940, 2146.
Thenard I. 527; II. 74, 77, 78, 1791.
Theobald II. 1556, 2087.
Thilorier I. 333, 334.
Thirria II. 2107.
Thomae II. 1385.
Thompson II. 2300.
Thomson I. 419, 420, 469, 699, 813, 815; II. 612, 630, 848, 1752, 1754, 1878, 1902, 1910, 1926, 1932, 1941, 2002, 2013, 2105.
Tingry II. 1513, 1520.
Tizeau II. 67.
Tognino I. 105.
Della Torre I. 191.
Toulmin Smith II. 1255, 1258.
Tournefort I. 651.
Townsend I. 423.
Trail I. 982.
Tripe II. 1321.
Tripier II. 2080.
Tröger II. 1871.
v. Trolle-Wachtmeister I. 481; II. 268, 376, 389, 393, 453, 457, 458, 467, 477, 478, 481, 488, 491, 514, 516, 518, 570, 1206, 1990, 2080.
Trommsdorff I. 253, 274, 546.
Turner I. 421, 422, 424, 437, 454, 684, 808; II. 391, 1891, 1990.

Digitized by Google

U.

Ulex II. 2016.
Ullmann II. 239, 795, 1198, 1331, 1339, 1359, 1910.
Unger II. 1671, 1756, 1774, 1778, 1799, 1821, 1822.
Unverdorben II. 2157.
Usiglio II. 1560, 1679, 1681, 1707, 1708.

V.

Vanuxem II. 80.
Varrentrapp I. 397, 446, 469, 471, 522, 545, 616, 917; II. 1464, 1466, 1914, 1952, 2181.
Vauquelin I. 395, 463, 650, 694, 732; II 74, 77, 78, 141, 358, 1266, 1962, 1963, 2020, 2038, 2218, 2225.
Vaux, F. II. 1762, 1765, 1766, 1769, 1776.
v. Veltheim I. 207, 216, 224.
de Verneuil II. 1540, 1612, 1819.
Verver II. 29.
Vesper II. 1018.
Villain II. 2058.
Virlet d'Aoust II. 169.
Völcker II. 1563.
Völkel I. 751.
Vogel, A. I. 426, 952; II. 116, 120, 1129, 1133, 1151, 1550, 1551, 1560, 1697.
Vogel I. 682, 683, 967; II. 165, 488, 1675, 2006.
Vogelsang, W. II. 2110. 2115.
Vogler I. 249.
Voigt II. 1207, 1273, 1371.
Volger, G. H. Otto II. 411, 1178, 1915, 1916, 1918, 1919, 1920, 1936, 1986, 2036, 2042, 2247, 2320, 2347, 2348, 2349, 2350.
Voltz I. 534, 571.
Vopelius I. 399. II. 848.

W.

Wackenroder II. 513, 562, 2085.
Wagner II. 2073.
Walchner I. 48, 49, 50, 52, 659, 873, 894, 895; II. 20, 141, 142, 677, 688, 1188, 1598, 1911, 2004. 2079.
Walker II. 1745, 1842.
Wallmark II. 819.
Walmstedt I. 779; II. 687, 1105.
Wangenheim II. 240.
v. Warnsdorff I. 48, 914, 915.
Warrington II. 1932.
Watts II. 2011.
Way II. 1343.
Weaver II. 81.
Weber II. 1952.
Websky II. 1902, 1909, 1922, 1924, 1925, 1979.
Webster I. 140, 879; II. 687, 1800.
Wehrle II. 1932, 1955.
Weibye II. 302, 531, 549, 569, 571, 572, 577 ff., 599, 862, 869, 870, 874, 886, 890, 965, 966, 1402, 1503.
Weidenbusch II. 1941, 1945, 1950.
Weidling II. 422.
Weiss II. 416.
v. Weissenbach II. 1871, 2033, 2065, 2092, 2094, 2095, 2098, 2109.
Wernekind I. 419; II. 1932.
Werner II. 96, 1210, 2106, 2109.
Wertheim I. 828; II. 1236.
Werther II. 1033, 2010.
Westgarth II. 745.
Westrumb I. 451, 683; II. 1926.
Whewell II. 1601.
Whitehurst II. 745.
Whitney, Eli II. 1279, 1884, 1890, 1910, 1992, 2039, 2043, 2044, 2050, 2062, 2073, 2096, 2313.
Wiegleb II. 477.
Wiesnaes II. 2322.
Wiggers I. 982.
Wilczynsky II. 1910.
Wildenstein, R. II. 1650.
Wilhelmi I. 313, 316.
Wilke II. 1711.
Wilkes I. 958, 959.
Wilkinson, J. Gardner II. 1596.
Will I. 493, 746; II. 2081, 2084.
William I. 656.
Wilmot, Eardy I. 656.
Wilson I. 493, 746, 944; II. 1312, 1563.
Winch I. 532.
Winckelblech II. 559, 2015.
Wiser II. 486, 487, 1057.
Wissmann II. 1184, 1185.
Witham II. 1756.
Wittney II. 375.
Wittstein I. 670; II. 1157, 2040.
Wittstock I. 862.
Wöhler I. 479, 486; II. 87, 965,

Digitized by Google

980, 1025, 1028, 1226, 1321, 1938, 1941, 1955, 1962, 2009, 2011, 2153, 2154.
Wolff I. 837, 847; II. 303, 355, 356, 403, 408, 409, 519, 570, 1226, 1229, 1434, 1663, 1807, 2039. E. W. II. 1391, 2329, 2330, 2331. E. Th. W. II. 303.
Wollaston II. 1710, 1711, 1757, 2057.
Wornum II. 1505.
Woskressensky II. 80, 1763, 1765, 1766.
Woulse II. 2017.
v. Wrede II. 2058.
Wrightson II. 667, 1239.
Wurzer I. 253.

Y.

York II. 2020.

Z.

Zehler II. 2190.
Zelner I. 694; II. 2039.
Zeuschner I. 166, 955; II. 353, 1274, 1634, 1670.
Zimmerman, K. G. II. 1596, 1597, 1645.
Zincken II. 796, 1209, 1916, 2061, 2063, 2065, 2066.
Zippe II. 233, 585, 973, 1307, 1309, 1335, 1339, 1340, 1355, 1401, 1928, 1940, 2004, 2065.
Zipser II. 1243.

Digitized by Google

B. Sachregister.

Da nach Vollendung dieses Werkes ein Augenleiden eintrat, welches mich für längere Zeit hinderte, schriftliche Arbeiten vorzunehmen: so unterstützte mich einer meiner Söhne (Gustav) in der Bearbeitung des Registers. Der Leser wird nicht unzufrieden sein, daſs es sehr ausführlich geworden ist; denn da während der langen Reihe von Jahren, welche auf die Bearbeitung des Werkes verwendet werden muſsten, Zusätze und Berichtigungen nöthig geworden waren: so konnte es nicht fehlen, daſs manche Gegenstände an verschiedenen Orten zur Sprache gekommen sind. Die dadurch herbeigeführten Uebelstände wird das Register heben.

In den Artikeln derjenigen Mineralien, von denen Umwandlungen und Verdrängungen durch Pseudomorphosen bekannt sind, findet man unter der allgemeinen Rubrik „Umwandlungsprocesse“ die sämmtlichen Pseudomorphosen, wenn dieselben nicht im Werke selbst als Umwandlungs- oder Verdrängungs-Pseudomorphosen bezeichnet sind.

Die Zersetzungen durch einfache und doppelte Wahlverwandtschaft, welche sich im Mineralreiche geltend machen müssen, und die an verschiedenen Stellen des Werkes zerstreut sich finden, wie ich sie nach und nach aufgefunden habe, sind im Artikel „Verwandtschafts-Gesetze“ zusammengestellt.

A.

Aa I. 15.

Aachen, Kaiserquellen, ausströmende Gase I. 309. — Heisse Quellen, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1747.

Aar, Analyse II. 1520. — Menge der schwebenden Theile am Ausflusse aus dem Aargletscher II. 1572.

Absätze, aus aufsteigenden Quellen, nur ein einziger Fall ist denkbar II. 1027. — Bildung durch chemische Wirkung und durch organische Thätigkeit I. 873 ff., Uebergang der letzteren in mechanische A. II. 1605. — Von Eisenoxydhydrat I. 901-902. — Von Eisenoxydulcarbonat I. 903. — In den Flüssen und ihren Umgebungen II. 1571, (siehe Rhein, Elbe, Donau, Weichsel, Nil, Rocky-Mountains, Aar, Ganges, Mississippi, Gelber Strom, Maas, Gosau-See). — Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten A. II. 1615. — Von Galmey I. 939. — Aus Gewässern, welche von oben herabflieſsen I. 907—915. — Von Gyps I. 900. — A.,

Digitized by Google

magnesiareiche in Spalten II. 1661. — Von Manganoxyd I. 906. — Im Meere durch organische Thätigkeit I. 951. — Aus Quellen, ihre geologische Bedeutung I. 883 ff., u. 897—899, können wieder zersetzt werden I. 511, Umwandlungen I. 905, Metalle enthaltend II. 2078 ff. 2091. Verhältniſs der Kieselsäure und der Kalkerde zu den Metallen in ihnen II. 2087, in den A. treten die Metalle, wie in den Erzgängen, manchmal in auſserordentlich geringem, immer in geringerem Verhältnisse, als die nicht metallischen Substanzen auf II. 2087, die Eisenerz-Lagerstätten machen eine Ausnahme II. 2087. — Verschiedene A. aus denselben Quellen I. 905. — Von Schwefelzink aus Gewässern I. 936—938.

Absätze, chemische, aus Gewässern, Bedingungen ihrer Bildung I. 632 ff. — Chemische und mechanische im Wechsel mit einander II. 1076, 1570, 1656.

Absätze, kieselige und kalkige, Bildung durch organische Thätigkeit I. 754.

Absätze, mechanische, Analysen II. 1627 ff. — Unter Amsterdam II. 1269. — Ihre Bildung fand manchmal gleichzeitig statt II. 1656. — Eisenkies und Eisenoxydul, Ursprung II. 1629. — Magnesia- und Natronsilicate, Ursprung II. 1629. — A., mechanische, und durch organische Thätigkeit, ihre Folge in den sedimentären Formationen II. 1609. — Von Sand im Meere, günstige Umstände für ihre Bildung II. 1601, gleichart. A. konnten Flächen so groſs wie England bedecken II. 1605. — Thonige Schichten im Wechsel mit Sandschichten II. 1626. — Bis zu welcher Tiefe sie durch heftige Stürme aufgerührt werden II. 1606. — Uebergang in A. durch organische Thätigkeit II. 1605, 1621. — Können sich sehr weit in das Meer hinaus dehnen II. 1570. — Zusammensetzung, Aehnlichkeit mit der des Löſs, Thonschiefer und der Grauwakke II. 1628 ff.

Absorption, der Kohlensäure durch Wasser I. 265—266, in der Tiefe I. 287—288 und 291—292.

Achate, in Drusenräumen II. 1277. — Auf Gängen im Gneiſs II. 1276. — Haben sich nicht aus heiſsen Quellen abgesetzt II. 818 ff. — Nichts Organisches in ihnen II. 1253. — Spongien in ihnen (?) II. 1252.

Achatdrusen, Mangansuperoxyd u. s. w. in ihnen I. 423.

Adelheid-Quelle, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1747.

Adersbach, Felsenlabyrinth II. 341, 1637.

Adhäsionskraft mancher im Wasser löslicher Stoffe II. 431.

Adinole, Analyse II. 1652, ist wesentlich ein Gemeng von Albit und Quarz II. 1652.

Adolphsberg, Mineralwasser, dessen Analyse I. 402.

Adular, Bildung II. 316. — Ein Gemeng mit entschieden neptunischen Bildungen auf Gängen II. 1057. — Umwandlungsproceſs nach Kalkspath II. 2347. — Vorkommen II. 316.

Aegrin II. 849.

Aeschynit I. 483, 487. II. 1959.

Afte I. 15.

Agalmatholith, fast reines Thonerdehydrat II. 2166.

Ahrthal, Kohlensäure-Exhalationen I. 248. — Quellen daselbst I. 44.

Alaunschiefer, Analysen II. 1657. — Bildg. von Tangarten auf dem Meeresgrunde II. 1658. — Efflorescenzen von basischschwefelsaurem Thonerde-Eisenoxyd im A. II. 1657—1658. — In den ältesten silurischen Schichten I. 927—928. — Umwandlungsproceſs in Gneiſs, Analysen II. 1659, nicht durch Trapp- und Euritgänge II. 1659, Schwefel in diesem Gneiſs II. 1659.

Alaunstein I. 766.

Albit, in Drusenräumen im Gra-

Digitized by Google

nit auf Eisenoxyd und Feldspath, aus diesem entstanden II. 1653. — Auf Epidot II. 889. — Kali entweder gar nicht in ihm, oder doch in viel geringerer Menge als Natron II. 2146. — Mit Kieselschiefer verwachsen II. 1652. — Im körnigen Kalk II. 966. — Auf Quarzgängen II. 316. — In Spalten und Höhlungen II. 317. — In Taunusschiefer II. 1453, 1650, in dessen Klüften II. 1652, eine Bildung auf nassem Wege II. 1652. — Umwandlungsprocesse in Kaolin II. 355, in Orthoklas II. 314, nach Wernerit II. 413—414. — Zersetzung in Kaolin II. 958.

Albit-Diorite II. 942.

Albit, kalihaltiger, scheint in Trachyten nicht vorzukommen II. 2176, 2184, 2213.

Alkalien, in Augiten II. 1420. — Beim Ausscheiden aus Gesteinen führen sie Thonerde mit sich fort II. 2157. — In Braunkohlen kommen keine A. vor I. 866. — Ihre Circulation im Pflanzenreich I. 856—859. — In Feldspathen I. 858. — Von zersetztem Feldspath, groſse Quantitäten Alkalien I. 837. — Werden in der Glühhitze durch Kalk verdrängt II. 1425, werden ausgetauscht gegen ihn II. 419. - Meerespflanzen, zerstörte, liefern nur wenige A. den sedimentären Formationen I. 866. — Meerwasser liefert sie den Pflanzen I. 863. — Bei pseudomorphen Processen werden sie häufig aufgenommen I. 808. — Nur in Quellen aus krystallinischen Gebirgsarten I. 456. — In Steinkohlen keine A. I. 866. — Thonerde verdrängend II. 1437. — Wohin sie gekommen I. 839—840.

Alkalien, kieselsaure, werden durch Kalkbikarbonat zersetzt II. 809. — Phosphorsaurer Kalk wird durch sie in der Glühhitze nicht zersetzt I. 713.

Alkalien, kohlensaure, befördern die Auflösung der Kieselsäure II. 1267. — Eisenoxydhydrat, Auflösung durch doppelt kohlens. Alk. II. 1327. — Präexistiren nicht in Gesteinen I. 452. — Nur im Wasser der Garonne II. 1527. — Wässrige Lösungen lösen geringe Mengen Thonerde aus kieselsaurer Thonerde auf II. 2158—2159. — Zersetzen den schwefelsauren Baryt I. 626—628, den Wernerit II. 424—425.

Alkalien, phosphorsaure, werden in der Glühhitze durch phosphorsauren Kalk zersetzt I. 714. — In Quellen I. 710.

Alkalien, schwefelsaure, Bildung II. 780. — In krystallinischen Gesteinen I. 545. — Schwefelsaure A. die Quelle des Schwefel II. 162. — Verhalten des Strontiansilicat zu denselben I. 639. — Ihr Vorkommen I. 594—595.

Allagit I. 814.

Allanit siehe Orthit.

Allophan I. 802. — Bildung II. 1890, ist eine sehr jugendliche Bildung II. 1889. — Kupferoxyd in ihm II. 1889.

Alluaudit II. 2006.

Almandin siehe Granat.

Alme I. 15. — Kalkgehalt I. 377. II. 1523.

Alpen, Kalkalpen gehoben durch Augitporphyre II. 768. — Material zur Steinkohlen-Bildung II. 1820.

Altona I. 15.

Aluminate II. 1902—1903.

Amazonenstein enthält Kupferoxyd I. 411.

Amazonenstrom bildet keine Delta II. 1601. — Führt seine schwebenden Theile weit in das Meer hinein II. 1605.

Amblygonit I. 483, 485, 705, 707—708.

Amethyst, Basen in ihm I. 828. — In Drusenräumen II. 1277. — Glühverlust II. 1226—1227. — Umwandlung in Speckstein II. 1262.

Amianth, Theilbarkeit, auſserordentliche II. 1219. — Um-

Digitized by Google

wandlungsprodukt des Augit und der Hornblende II. 516 ff. 863. — Vorkommen II. 863.
Ammer, Kalkgehalt I. 377. II. 1523.
Ammoniak in der Atmosphäre II. 113. — Bildung II. 114, 115. Bild. durch trockene Destillation aus krystallinischen Gesteinen II. 117. — In Eisenerzen II. 114. 118. — Im Meere II. 1563. — In den Suffioni ist A. keine ursprüngliche Bildung, sondern ein Zersetzungsprodukt organischer Substanzen II. 115 ff. 129. — Beim Verbrennen des Holzes wird etwas A. gebildet II. 133.
Ammoniak, atmosphärisches, II. 113. — Wie viel ein Buchenwald von ihr verbraucht II. 131. — Menge desselben II. 130. — Für die Vegetation nicht hinreichend II. 131. — Zersetzung II. 129.
Analcim I. 798, 854. — Eine dimorphe Abänderung desselben II. 887. — Kupfer u. s. w. in ihm II. 1890. — Löslichkeit II. 978. — Mit Magneteisen II. 573, 582. — Umwandlungsprocesse: in Feldspath II. 2172—2173, nach Labrador (?) II. 580, nach Prehnit II. 945, 946, wie diese Umwandlung erfolgen kann II. 947, 1094, 2160, in Talk II. 578.
Analcim, kalihaltiger II. 2173.
Analyse, die procentige giebt die beste Uebersicht II. 265-266. — Verfahren II. 628—629.
Analyse, chemische, soll nicht bloſs auf die Aufstellung einer Formel, sondern auch auf das Genetische gerichtet sein II. 261.
Analyse, gesonderte, Fehler derselben II. 638—639.
Anatas (Titansäure) Vorkommen und Zusammensetzung II. 2037, siehe Titansäure.
Anauxit I. 798, 800.
Andalusit, (siehe Chiastolith). Bildung II. 360 ff. — A. u. Chiastolith sind identisch II. 358—360. — Und Cordierit II. 357—402. — Folgerungen II. 366 ff. Kieselsäure, deren Ausscheidung aus A. II. 362. — Chiastolithkrystalle von Glimmerblättchen umhüllt II. 364. — Umwandlungsprocesse II. 1220: A. in Cyanit II. 361 — 362, A. und Ch. in Glimmer I. 846 — 847, II. 260, 261 u. 363—364, Analysen II. 1436 ff., A. und Ch. in Speckstein I. 791. II. 365 und 1501, Ch. in Talk II. 365, 384. — Ch. mit Versteinerungen II. 359. — Vorkommen II. 358 ff., nicht in Feldsteinporphyren II. 2334. — Zersetzung des A. u. Ch. II. 361. — Zusammensetzung eines weissen Ch. krystalles sehr ähnlich der des Glimmers II. 364.
Andesin II. 919. — Gemengtheile II. 921. — Soll in Graniten vorkommen II. 2305. — Ist Kalkoligoklas II. 921. — Scheint ein etwas zersetzter Oligoklas zu sein II. 920. — Soll in den Syeniten vorkommen II. 919.
Andesit ist Dioritporphyr II. 2216.
Anglamit II. 2006.
Anhydrit, Abscheidung aus dem Meerwasser siehe Steinsalz. — Keine plutonische Bildung I. 536. Umwandlungsproceſs in Gyps I. 537, nach Steinsalz II. 1683 ff. — Vorkommen I. 536.
Ankerit Umwandlung in Brauneisenstein II. 1341 ff.
Anorthit II. 908 — 913, 2263. Bildung II. 909, 910, 1093. — Die Bildung Kalisilicate haltender Mineralien in Laven und Tuffen ist sehr bemerkenswerth II. 910. — Vorkommen II. 909, 910, 1093. — Zersetzbarkeit II. 909. — Zusammensetzung II. 908.
Anorthitdiorite II. 942.
Anthosiderit I. 805.
Anthracit, Bildung II. 80 ff., aus Holz, wie sie zu denken ist II. 1784. — In Erzstöcken im Gneiſs II. 968. — Ein Ueberrest organischer Substanzen II. 81. — Vorkommen, Zusammensetzung II. 80 ff.
Antigorit steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Digitized by Google

Antimon, im Basalt II. 1769, 1901. — In Eisen II. 2078. — In Ocherlagern II. 2083 ff. — In Quellen II. 2079 ff. — Das häufige Vorkommen ist von Bedeutung II. 2042. — In Quellenabsätzen I. 659, 874. II. 20. — In Steinkohlen II. 1769. 1901.

Antimonblende, Antimonblüthe soll manchmal aus ihr entstehen II. 2041. — Umwandlungsproceſs nach Antimonglanz II. 2041. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 2041.

Antimonblüthe (reines Antimonoxyd), Umwandlungsproceſs nach Antimonglanz, nach gediedenem Antimon II. 2039. — Vorkommen II. 2039.

Antimonformation II. 1874.

Antimon, gediegenes, als Oxydations- und darauf folgendes Reductionsprodukt von Schwefelantimon II. 2074, wie das zu denken ist II. 2074. — Umwandlungsproceſs in Antimonblüthe II. 2039, 2074. — Vorkommen selten II. 2074.

Antimonglanz, angelaufener A. enthält weniger Schwefel als der nicht angelaufene II. 2040. — Oxydation des A. II. 2040. — Umwandlungsprocesse in Antimon, Antimonblende II. 1935, 2041, Antimonblüthe II. 1935, 2039, und Antimonocher II. 1935, 2040 ff. — Vorkommen II. 1935. — Zusammensetzung II. 1935.

Antimonmetalle II. 2134.

Antimonnickel II. 1949.

Antimonnickelglanz, der ihn begleitende Nickelocher ist wahrscheinlich ein Zersetzungsprodukt des A. II. 1944. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1944.

Antimonocher (antimonsaures Antimonoxyd), Umwandlungsproceſs nach Antimonglanz II. 2040. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 2040.

Antimonoxyd, Umwandlung nach Antimonglanz II. 1946.

Antimonoxyd, antimonsaures, (siehe Antimonocher). Umwandlung nach Antimonglanz II. 1946.

Antimonsilber II. 1949.

Antogast, Mineralquelle enthält kein Kali I. 405.

Antophyllit II. 549, 1497. — Siehe Hornblende.

Apatit I. 483. — Bildung auf feuerflüssigem Wege I. 714—716. — Bildg. aus umgewandelten Knochen I. 754. — Bildg. auf nassem Wege I. 703. — Chlor- und Fluorapatit I. 488, 704, 707. Chlorcalcium in chemischer Verbindung im A. I. 705. — Fortführung durch Gewässer I. 703. — In Kalksteinen aus Korallen und Konchylien-Resten II. 1211. — Thierische Knochen löslicher als A. I. 723 u. 735. — In Lava I. 696 u. 697. — Enthält Magnesia I. 731. — Kommt nicht in Formen anderer Mineralien vor I. 704. — Uebergang der Bestandtheile des A. in das Pflanzenreich I. 746. — Umwandlung nach Eisenvitriol II. 1212, nach Pyromorphit II. 2010.

Aphanit II. 943 — Analyse II. 2306.

Aphrodit I. 777.

Aphrosiderit im Taunusschiefer II. 1650.

Apophyllit I. 484—485. — Druck ohne Wärmeerhöhung wirkt nicht II. 1925, 1028. — Fortführung durch Gewässer II. 980, 2153. — Löslichkeit im heiſsen Wasser und Krystallisation daraus II. 980. — Analyse des gelösten A. II. 2153. — Im Melaphyr II. 657. — Zersetzung scheint durch groſse Menge Wasser vollständig zu erfolg. II. 2154.

Appalachian-Kohlenformation, Absätze durch organische und mechanische Thätigkeit, Wechsel zwischen ihnen II. 1818—1819. — Groſse Ausdehnung II. 1815. — Bildungsart II. 1824 ff., kann nicht von schwimmenden Baumstämmen od. Theilen baumartiger Pflanzen herrühren II. 1815, dagegen II. 1816. — Das Hangende der Flötze besteht aus sehr grobkörnigen Gesteinen

Digitized by Google

mit Fragmenten von groſsen Stämmen II. 1825. — Lagerungsverhältnisse, sehr reine Kohlenflötze, II. 1816—1817.
Arfvedsonit siehe Hornblende.
Arguerit II. 2072.
Arkansit ist Titansäure II. 2037.
Arragonit, Bleioxyd, kohlensaures, in ihm II. 2002. — Bildung aus heiſsen Quellen II. 1040, keine nothwendige Bedingung II. 1042 ff., die Bildung erfolgt unabhängig von der Temperatur und meist aus kalten Gewässern II. 1044. — In Drusenräumen von Basalt II. 593. — In Lava II. 1039. — In Stalaktiten II. 1043—1044. — Pseudomorphosen von Kalkspath nach Arragonit II. 1041. — Stalaktiten, welche aus Arragonit bestehen II. 1042. — Umwandlung in Kalkspath auf nassem Wege II. 1039, 1041—1042, Kupfer nach ihm II. 2073. — Ursprung II. 594.
Arragonit, künstlicher, wandelt sich in Kalkspath um, wenn er unter Wasser steht II. 332.
Arsenige Säure, Bildung bei Zersetzung vieler Arsenik-Verbindungen II. 1988. — Zersetzt Kalkbicarbonat II. 1988.
Arsenik, im Basalt II. 1769, 1901, 2090. — In Eisenerzen II. 2078—2079. — Im Eisenocher II. 1769, 1901. — In Ocherlagern II. 20, 2082 ff. — In Quellen II. 2079, sein häufiges Vorkommen ist von Bedeutung II. 2042, Ursprung in ihnen II. 2090. — In Quellenabsätzen I. 659, 874. II. 20. — Im Raseneisenstein II. 20. — In Steinkohlen II. 1769, 1901. — In Stollenwassern II. 1930.
Arsenikantimon II. 1949. — Zersetzt eine gewisse Menge Chlor- und Bromsilber II. 2019.
Arsenikblüthe, (arsenige Säure), arsenige Säure und Arseniksäure scheinen sich unter gleichen Bedingungen zu bilden II. 2042. — Ist eine Oxydationsproduct von Arsenik-Verbindungen (Arsenikkies, Realgar) II. 1369, 2042. — Vorkommen II. 2042.
Arsenikeisen II. 1950. — Bildung aus der Reduction des arseniksauren Eisenoxyd durch organische Substanzen II. 1942. — In Eisenspathgängen II. 1950, entspricht dem Vorkommen von Würfelerz und Skorodit in Eisenerzgängen und von arseniksaurem Eisenoxyd in Ocherlagern II. 2088.
Arsenik, gediegenes, II. 2075.
Arsenikkies, Bildung in historischer Zeit II. 1942 ff. — Bildung in Ocherlagern ist zu begreifen II. 2089. — Umwandlung in Eisenkies II. 1260 ff., 1941. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1941.
Arsenikmangan II. 1950.
Arsenikmetalle, deren Metalle (Eisen, Nickel, Kobalt, Kupfer) finden sich auch in arseniksauren Salzen II. 2132, 2134.
Arseniknickelglanz siehe Nickelglanz.
Arseniksäure, in Quellen scheint an Eisenoxydul und nicht an Kalk gebunden zu sein II. 2088. — In Quellen-Absätzen setzt sie sich mit dem Eisenoxyd ab II. 2087—2088.
Artern, Salzsoolen I, 172 ff., 199 ff. — Ergiebigkeit und Salzgehalt konstant I. 222. — Groſse Quantitäten fortgeführten Salzes I. 222.
Arve, Analyse II. 1520, 1525.
Asbest I. 777. — Löslichkeit II. 978. — Mit Magneteisen durchzogen II. 550. — Theilbarkeit, auſserordentliche, II. 1219. — Umwandlungsproceſs nach Augit II. 546—549, 869 ff., nach Hornblende II. 869. — Vorkommen II. 863.
Asbest, künstlicher, II. 550.
Asche der Pflanzen enthält die Bestandtheile in ganz anderen Verhältnissen als die Gewässer II. 892.
Aspasiolith, umgewandelter Cordierit II. 254, 255, 281, 282, 373.

Asphalt, Analyse II. 1764, 1768. — Wie er aus Holz entstanden sein kann II. 1788, mit bedeutendem Verluste II. 1797. — Das Todte Meer liefert ihn in der Jetztzeit nur selten in groſser Menge nur nach Erdbeben II. 1801. — Vorkommen II. 1800 ff.

Atacamit II. 277, 2015, 2016.

Atchafalaya, führt viel Treibholz II. 1817. — Ausgedehnte Lager desselben II. 1817.

Atmosphäre, Ammoniak in ihr II. 113. — Ein Bestandtheil der Erde II. 47. — Seit der Schöpfungsperiode II. 39 u. 58. — Verändert durch die Industrie II. 57.

Atolle I 936 ff.

Auerbach, körniger Kalk daselbst II. 1018—1019.

Aufgaben, bestimmte und unbestimmte, II. 1780, Berechnungen I. 1780 ff.

Auflösung, Processe derselben I. 254.

Augit I. 399 u. II. 509—601. — Afterkrystalle haben Spaltungsflächen, hiervon bietet Uralit das erste Beispiel II. 537, dagegen 537. — Alkalien in ihm II. 1419, 1420. — Im Analcim II. 1422. Analyse von Asbest II. 548, der Augite II. 552, 627. — Analyse der Sahlite liefert sehr interessante Verhältnisse II. 516 ff., Analyse des Uralit II. 541. — A. im Augitfels II. 531. — Bildung, mögliche, auf nassem Wege II. 785—788. — Bruchstücke, verschiedene, haben eine verschiedene Zusammensetzung II. 526. — Cimolit, Menge die der A. liefern kann II. 554. — Im Comptonit II. 1422. — Diopsid in Drusen II. 460, 528 ff., auf nassem Wege entstanden II. 531, 567. — Eintheilung II. 509 ff. — Auf Erzgängen und in Klüften (Sahlit) II. 529, mit Bleiglanz, Blende und Kalkspath II. 530. — Auf Erzlagern (Kokkolith) II. 531. — Die Form der A. soll sich bei schneller, die der Hornblende bei langsamer Abkühlung bilden II. 543, dagegen II. 544 ff. — Gebirgsarten II. 617—675. — Glimmer auf zersetzten Krystallflächen des A. II. 871—872, 1397, 1421, 1423. A. und Gyps finden sich auf Erzlagerstätten nicht selten zusammen I. 781. — Der Hornblende ähnlich (Uralit) II. 533 ff. — A. und Hornblende chemisch unterschieden II. 856 ff., 915, 1093, A. oder Hornblende in Gesteinen II. 916. — A. u. H., ihre Kalkerde wird stets als Carbonat fortgeführt, ihre Magnesia theilweise II. 832. — Kalkerde und Magnesia, Maximum und Minimum II. 540. — Kalkerde scheidet sich gewöhnlich in gröſserem Verhältnisse als Eisenoxydul aus, doch auch umgekehrt II. 832. — In Kalksteinen II. 860. — A., welche in dem körnigen Kalk von Ersby eingeschlossen sich finden, Bildung I. 520. — Im körnigen Kalk (Kokkolith) II. 531. — Kalk-Talk-A. II. 513 ff. — Kokkolith auf nassem Wege entstanden II. 531, 567. — Die Kieselsäure nimmt bei seiner Umwandlung in Uralit, Asbest, Speckstein, Cimolit und Opal zu II. 772. — Künstlich dargestellt II. 773. — Auf Lagern (A.) II. 531. — In der Lava eine plutonische Bildung II. 473. — Löslichkeit II. 978, in Salzsäure II. 981. — Malakolith auf nassem Wege entstanden II. 531, 567. — M. schon etwas zersetzt II. 516. — Natron im A. II. 523, 527, 564. — Prüfungen II. 511. — Pseudomorphosen brausen meistens mit Säuren II. 565. — Sauerstoffquotient II. 513. — Speckstein, Menge, die der A. liefern kann II. 553, 554. — Strahlstein, geschmolzener, krystalllisirt in der Augitform II. 543, Tremolit verhält sich ebenso II. 543. — Uebergang in Bronzit und Diallag II. 604 ff. — Umwandlungen II. 532, 828 ff., 1505, wie sie er-

Digitized by Google

folgen II. 541 ff., ohne Veränderung des Volumens II. 542, nicht immer von auſsen nach innen, sondern auch im Innern II. 536, 537. — Umwandlungsprocesse: in Asbest II. 546—549, besteht in einem theilweisen Austausch der Kalkerde gegen Magnesia II. 549, in Chabasit (?) II. 600, in Cimolit II. 554—555, bei dieser Umwandl. werden auſser der Thonerde alle Basen fortgeführt II.554, U. einer ganzen Gestein-Masse in Serpentin II. 551, in Glimmer II. 561—565, in Granate II. 568—572, in Grünerde I. 806. II. 561—565, in Hornblende II. 532 ff., 539, 540, 583, das Chemische in dieser Umwandlung II. 540 ff., der erste Akt, wobei sich nur das relative Verhältniſs der Kalkerde und Magnesia ändert II. 541, in Hornblende und Granat oder in Hornblende und Magneteisen II. 568ff., kann nicht durch eine aus Gebirgsklüften strömende Hitze erfolgt sein II.569ff., A. Hornblende und Glimmer in Speckstein umgewandelt II. 552, in Jaspis II. 622, in Kieselsäurehydrat (Opal) II. 556, in Magneteisen II. 572, in Pinit II. 600, in Serpentin II. 550, 609, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., nach Serpentin II. 1470, in Speckstein I. 792 und II. 551, darin kohlensaurer Kalk II. 552, in Uralit II. 150, 534—539, nach Wernerit II. 601. — Uralit II. 532 ff. — Veränderungen II. 511, 515 ff., 526, (des Sahlits) entsprechen den allgemeinen Gesetzen der Zersetzung Kalksilicate-haltiger Mineralien II. 517. — Eine Verdrängung der Kalkerde und des Magnesiasilicat durch Thonerdesilicat kann gedacht werden II. 555. — Verhalten zu Säuren II. 473, 510—512. — Vorkommen II. 528—532. — Zersetzung II. 511, 532. — Z. des Bustamit in Pyrolusit II. 559. — Zersetzung des Kalk-Manganoxydul-Augit in Braunit und Pyrolusit II. 557, 559, 811, ist mit einer gänzlichen Fortführung der Magnesia und nur theilweise der Kalkerde verknüpft II. 558. — Der Zersetzungsproceſs an verschiedenen Stellen eines Sahlitkrystalles geht ungleich von Statten II. 518. — Z. durch Säuren nur unvollkommen I. 447. — Bei gänzlicher Zersetzung werden Kalk und Magnesia extrahirt II. 448. — Zinkoxyd in ihm II. 1884. — Zusammensetzung II. 509 ff., 856—857.

Augit, gemeiner, ein wesentlicher Gemengtheil des Basalt, Dolerit, Augitporphyr, Melaphyr, Mandelstein und der Laven II. 531. — Kommt in Höhlungen nur sparsam vor II. 532.

Augite, magnetische, II. 636.

Augite, thonerdefreie, Zusammensetzung II. 513 ff.

Augite, thonerdehaltige, II.521—522. — Formel für sie II. 856. — Welche Rolle die Thonerde in ihnen spielt II. 521 ff. — Uebergang in Diallag und Bronzit II. 604—606. — Zusammensetzung II. 523—527.

Augitgesteine, Albit scheint nicht vorzukommen II. 634. — Alkalien, aus deren Menge ist nicht zu ermitteln, ob thonerdehaltiger Augit vorhanden ist II. 632. — Anorthit äuſserst selten II. 635. — Analyse dieser Gesteine, Methode bei derselben, das gesonderte Verfahren läſst viel zu wünschen übrig II. 628 ff., 671, 980, dieſs zeigt namentlich das Verhalten der Lava zu Säuren II. 629. — Vereinfachung der A. II. 637 ff. — A. enthalten fast nur schwarzen, schwarzgrauen, grünen und Tombackbraunen Magnesiaglimmer II. 1417, 1436. — Granat im Dolerit II. 635. — Von Hornblendegesteinen unterschieden II. 944. — Labrador-A., Sauerstoffquotinet der normalen II. 630 ff. — Magneteisen durch die

Digitized by Google

Magnetnadel zu erkennen II. 636. — Mineralien, nach unbestimmten Verhältnissen zusammengesetzte, nicht in ihnen II. 639. — Nephelin manchmal in beträchtlicher Menge in A. II. 635. — Oligoklas ist ein Gemengtheil II. 633 ff. — Olivin II. 635. — Die Schichtung kann durch Umwandlung verloren gehen, oder sie kann auch hervorgerufen werden II. 1003. — Turmalin ist diesem Gesteine völlig fremd II. 635. — A., welche vulkanische Feuer ausgehalten haben, nehmen später mit dem Wasser organische Substanzen auf II. 1032. — Zersetzungsprocesse, das Alter derselben reicht fast ebenso hoch hinauf, als das ihrer Bildung II. 2150. — In ihrer Zusammensetzung zeigen sie die gröſste Mannichfaltigkeit II. 627, dieſs ist einer eruptiven Entstehung wenig günstig und hätte die Plutonisten zum Nachdenken führen können II. 627. — Ihre jetzige Zusammensetzung ist nicht die ursprüngliche II. 1159.

Augit-Granat-Kies-Blende Formation II. 1871 ff.

Augitkrystalle (Uralit) ausgeworfen vom Vesuv, Stromboli und Aetna II. 2268, 2270, 2282. — Neben Hornblendekrystallen II. 859 ff., jene von älterer Bildung als diese II. 860, mit welchen Feldpathen beide vorkommen II. 860. — Einen Kern von Augit enthaltend, Salzsäure extrahirt aus ihnen 3 Proc. II. 628. — A. und Uralitkrystalle kommen nie zusammen vor, es sei denn mit A. verwachsen II. 533, 538, sind begonnene Umwandlungen II. 538. — Von Vulkanen ausgeworfen II. 531.

Augitlava, Zusammensetzung II. 670—673.

Augitporphyr II. 617. — Als Conglomerat II. 618. — Drusenräume mit Kalkspath und Chalcedon erfüllt II. 618. — Eisenkies in ihm II. 618. — Erhebung II. 767—768. — Die Grundmasse gleicht einem Serpentin II. 609. — Durch sie Hebung des Kalkstein, rothen Porphyr und Sandstein II. 768, Uebertreibungen II. 769. — Jaspis in denselben II. 623. — Magneteisen aus ihnen entstanden II. 573 ff., 579 ff., 618. — Uebergang in grünen Schiefer II. 624 — 626. — Umwandlungsproceſs in Kaolin, zersetzter Labrador in ihnen II. 617, in Magneteisen II. 579—583. — In Uralit umgewandelter Augit in ihnen II. 617. — Verwitterung II. 617. — Wassergehalt II. 618.

Aurichalcit II. 1992, 1999.

Auripigment II. 1936. — Arsenige Säure bildet sich in ihm II. 1936. — Umwandlung nach Realgar II. 1936. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1936.

Ausfüllungsmassen in Spalten und Höhlenräumen sind keine abgeschlossenen Ereignisse II. 313.

Ausscheidung, Processe derselben, II. 254.

Ausschram II. 2094—2095. — Aufgelöste Substanzen werden ihm zugeführt II. 2095. — Regeneration des ursprünglichen oder eines ihm ähnlichen Gesteins II. 2095.

Austern-Schalen, die Austern scheiden sehr viel Kalk aus dem Meere ab I. 972, und bauen damit ihre Schalen II. 1580. — Frische und vorhistorische, Verhalten zu Salzsäure II. 1137 ff. Erscheinungen beim Auflösen derselben in Salzsäure II. 1138. — Löslichkeit im Meerwasser II. 1137. — Die Membrane in denselben schützen gegen Auflösung II. 1139. — Menge des Meerwassers, das zu ihrer Bildung erforderlich ist I. 970 ff. — Die Schuppen auf der Auſsenseite, Zusammensetzung II. 1154. — Schwerlöslichkeit im Meerwasser, Versuche II. 1137, wie viele aus dem dem Meere zugeführten Rheinwasser gebaut werden können II. 1524.

Digitized by Google

Auswürflinge, vulkanische, enthalten auf nassem Wege gebildete Mineralien I. 783. — Von Olivin II. 678 ff., nicht im geschmolzenen Znstande ausgeworfen II. 679 ff. — Des Vesuv II. 464 ff.
Auvergne vulkanische Thätigkeit I. 318.
Aventurin II. 1271.
Axinit I. 685, 688. — Löslichkeit II. 978.

B.

Baccillarien, ihre Panzer bestehen aus Kieselsäure I. 982.
Bäche nähren Salzquellen I. 200. — Versinkende B. I. 15.
Baku, Exhalationen brennbaren Gases, Naphta- und Petroleum-Quellen II. 1748.
Baregin in heiſsen Schwefelquellen II. 116.
Baryt wahrscheinlich im Augit I. 429 ff. — In basaltischen Gesteinen I. 615—616. — Im Braunit I. 424. — Wahrscheinlich in Feldspatharten I. 429 ff. — Ein Gemengtheil des Granit, wahrscheinlich als Silicat I. 611, 614. — Im Glimmerschiefer u. Gneiſs I. 420. — In Mandelsteinen nicht aufzufinden I. 419, 430. — Mit Manganoxyd in chemischer Verbindung I. 433. — Mit Mangansuperoxyd als Quellenabsatz I. 422. — Im Meere II. 1563. — Prüfung von Gebirgsarten auf denselben I. 431. — Prüfung des Granit auf denselben I. 610. — In Quellen I. 416. — Im Thonschiefer I. 420. — Vorkommen ziemlich häufig II. 434.
Baryt, kieselsaurer, Löslichkeit I. 612. — Findet sich als einfaches Silicat nicht im Mineralreiche I. 613, 614, 789, wahrscheinlich aber in zusammengesetzten S. I. 617. — Verhalten zu schwefelsauren Salzen I. 612.
Baryt, kohlensaurer, in Quellen II. 2103—2104. — Wird durch schwefelsaure Salze in gewöhnlicher Temperatur zersetzt I. 617. — Umwandlungsproceſs in schwefelsauren Baryt I. 618, durch Gyps I. 619 ff. — Vorkommen I. 418.
Baryt, schwefelsaurer, s. Barytspath.
Barytharmotom I. 418—419. — Bildung I. 615. — Vorkommen I. 408 ff.
Barytocalcit, mit Schwefelkupfer imprägnirt II. 1910. — Umwandlungsproceſs in Barytspath I. 624, in Quarz II. 1309. — Zusammensetzung noch nicht im Klaren II. 2105.
Barytspath, Absatz des Baryt aus herabflieſsenden Gewässern I. 608. — Bildung I. 595, 602 ff. 614, 615, 625, B. in Gängen keine plutonische I. 603—607, sondern auf nassem Wege I. 602. — Als primäre Bildung I. 617. — Flüssigkeit in ihm I. 601. — Processe, wodurch er gebildet wird I. 625. — Durch Schwefelkupfer gefärbt II. 1910. — Von Silberfäden getragen II. 2066. — Mit gediegenem Silber II. 2063—2064. — Auf drahtförmigem Silber I. 600. — Strengflüssigkeit I. 601. — Umwandlungsprocesse nach Baryto-Calcit I. 624, in kohlensaures Bleioxyd I. 635. in Brauneisenstein I. 635 u. II. 1334, in Chalcedon I. 635 u. II. 1307—1309, in Eisenkies I. 635 u. II. 1334, in Eisenspath II. 1334, in Psilomelan I. 433, 635 u. II. 1367, in Quarz I. 635 u. II. 1307—1309, nach Witherit durch Gpys I. 618—623. — Verdrängung des B. I. 635. — Verhalten zu alkalischen Silicaten I. 612. — Zum Porphyr in der Glühhitze I. 611. — Ein Versteinerungsmittel II. 230, von Holz und Coniferen-Zapfen II. 1842. — Vorkommen I. 599—600, ein sekundäres I. 601. — Zersetzung durch kohlensaure Alkalien I. 626—628, durch kohlenstoffhaltige Substanzen I. 625.
Barytspathgänge, Bildung I. 630—631. — Ihr Nebengestein

enthält keine schwefelsauren Salze I. 609.
Baryt - Kupfer - Formation II. 1875.
Barytspathlager I. 436. — Bildung I. 629.
Basalt II. 693—794. — Alkalien, ihr Gehalt im Basalt II. 840. — Alk. in frischem und zersetztem B. I. 406. — Die Alk. enthaltenden Theile der B. können vom Nephelin herrühren II. 2263, wie diefs aus den chemischen Analysen approximativ zu erkennen ist II. 2263. — Analysen II. 694—703. — Analysen seiner Umwandlungsprodukte II. 799—803. — Arsenik in ihm II. 1769, 1901, 2090. — Eine aschgraue Rinde der B.-Säulen gehört zu den gewöhnlichen Erscheinungen II. 722. — Augitkrystalle widerstehen meist der Zersetzung II. 724. — Ausscheidung des Magneteisen nach der säulenförm. Abscheidung spricht für die plutonische Bildung des B. II. 588—591, 593. — Seine Bestandtheile in Meteorsteinen II. 722. — Bildung von Basalt-Conglomeraten I. 799. — Bild. basaltischer Gesteine aus feuerflüssigen Massen II. 737, 744. — Ist von späterer Bildung II. 804. — Bild. durch Umwandlung eines sedimentären Gesteins auf nassem Wege kann nicht Statt finden II. 779. — Sind die B. plutonische Bildungen, so können sie sich nicht mehr in ihrem ursprünglichen Zustande befinden II. 2254. — Der Brauneisenstein im B. rührt von Wackenthon her II. 805. — Starkes Brausen mit Säuren II. 1026, braust um so mehr, je mehr er zersetzt ist II. 480. — Auf Bruchflächen Wassertropfen I. 236. — Ihre Classifikation ist noch nicht gelungen II. 2254. — Durch Dämpfe von Schwefelwasserstoff und Salzsäure werden B. stark angegriffen II. 724. — Unter hohem Druck geschmolzener B. enthält Olivin u. Magneteisen II. 684, 774. — Das Eindringen im geschmolzenen Zustande mit hydrostatischen Gesetzen nicht im Widerspruche II. 746 ff. — Eisen wird bald mit den Basen fortgeführt, bald bleibt es als Eisenoxydhydrat zurück II. 715, 834. — Eisen in gröfserer Menge in ihnen, als in Melaphyren II. 840. — Die eisenhaltigen Mineralien herrschen in ihnen vor II. 841. — Eisenopal ein Zersetzungsprodukt des B. II. 797. — Eisenoxydul, kohlensaures, in bedeutenden Mengen in ihm II. 716. — Der B. erfüllt stets mächtige Spalten, auf Anglesea, aber nur wenige Zoll mächtige B.-Gänge II. 738. — Erhebungen durch ihn veranlafst II. 768. — Erstarrungsgesetze, geschmolzener Massen in engen Spalten, Versuche, numerische Elemente für sie zu finden II. 739. — Als eruptive Masse kann der B. nicht in enge Gangspalten eingeführt worden sein I. 742—744. II. 803. — In Erzgängen keine Veränderung durch B. II. 798. Farbe, rothe, des bunten Sandstein wird nicht durch ihn verändert II. 756. — Aus feuerflüssigen Massen das Basaltgestein entstanden II. 737. — Folgerungen II. 703 ff. — Soll in Formen von Augit, Hornblende und Labrador vorkommen II. 804. — Je frischer der B., desto mehr, und je mehr er zersetzt ist, desto weniger wird von der Salzsäure extrahirt II. 718. — Gefrittete oder geflossene Zustände im Nebengestein der Basaltgänge, verwirrte Ansichten II. 758. — Der gelatinirende Gemengtheil wird durch Verwitterung fortgeführt II. 705, 834. — Gemengtheile des B. II. 705—706. — Gemengtheile in der Eisensteingrube Alte Birke II. 795. — B.-Gerölle nicht an steilen Abhängen II. 723. — Glimmer enthaltend II. 1416 ff., nur im zersetzten B. II. 1418,

Digitized by Google

1462. — B. u. Glimmer, Schmelzversuche II. 1404. — Grauwakken-Fragmente, ob auch im B. II. 732. — Infiltrationsprodukte, ob auch diese in nachbarlichen Säulen vorkommen II. 593. — Jüngere, rheinische B., haben bei ihrer Hebung nicht das Schiefergebirge gewaltsam durchbrochen II. 1059, 1065. — Kalkgehalt I. 381. — B. liefert Kalk und Natron den Mineralquellen I. 381—384. — Kalkspath in ihm II. 701. — Kieselsäure in geringerer Menge in ihm, als in den Melaphyren II. 841. — An den Kohlen keine deutlichen Wirkungen II. 764. — Die Kohlensäure hatte nicht die Kalkerde, sondern nur das Eisenoxydul ergriffen II. 805, 813. — Kohlenstoff-haltige Substanzen in ihm II. 700. — Im Laacher-See gelegener, auffallende Umwandlungen II. 983. — Der Labrador wurde vollständig zersetzt, und seine Bestandtheile fortgeführt II. 805. — Lagerartig zwischen sedimentären Formationen II. 745. — Magneteisen in ihm II. 588 ff., ob alles Magneteisen in ihm Titaneisen ist? II. 594. — Magneteisen in einer Zersetzungskruste II. 711. — B. sind der mechanischen Zerstörung durch Gewässer weniger als der Thonschiefer unterworfen II. 730. — B. des Minderberges enthält Gneifs- und Granit-Bruchstücke II. 57. — Muschelkalk neben ihm nahm kohlensaure Magnesia auf II. 1155 ff. — Manchmal in nachbarlichen Säulen II. 592. — Liefert Natron und Kalk den Mineralquellen I. 381—384. — Natron wird bei gänzlicher Zersetzung in viel gröfserem Verhältnisse als Kali fortgeführt II. 717, 843, 844. — Nebengestein der B., dessen Veränderungen in der Nähe von Vulkanen II. 760. — Nephelin in ihm II. 704. — Olivin ein charakteristischer Gemengtheil II. 677. — Gänzliches Verschwinden desselben II. 687, 709. — O. ist das erste Mineral im B., welches der Zersetzung unterliegt II. 714 ff. — Organische Substanzen in bedeutenden Mengen im B. vorhanden II. 801. — Pyrolusit ein Zersetzungprodukt des B. II. 806. — Quellen, süsse, aus demselben I. 549—550. — Auf Quersprüngen sind die Bruchflächen meist mit einem ocherbraunen Ueberzuge bedeckt II. 723. — B. der Rhön II. 2255, 2263. — Säulenförmige Absonderung des bunten Sandstein ein Beweis für den heifsen Zustand des B. II. 754, 755. — Salze in ihm I. 474. — Die Sohle in B.-Brüchen häufig mehr oder weniger zersetzt II. 723. — Sphärosiderit in Drusenräumen des B. II. 800, 804. — Tagwasser waren in ungeheuren Mengen eingedrungen II. 803. — Die Thäler nicht von ihm durchbrochen II. 726. — Thon, plastischer, Verhalten zum berührenden B. II. 764. — Thonerdesilicat kann bei Zersetzung des B. entweder zu- oder abgeführt werden II. 713. — Mit Thonschiefer in unmittelbarer Berührung ohne die mindeste Veränderung des letzteren II. 760 ff. — Titaneisen in ihm II. 591 u. 593—594. — Uebergang des B. in Lava II. 731, in Wacke II. 625 u. 786 ff., und in Wackenthon II. 796 ff. geht in grofsartigem Mafsstabe von Statten II. 805. — Die Umwandlungen des Augit und Labrador zeigen, welche Umwandlungen die B. erleiden können II. 2256. — Umwandlungs- und Zersetzungsprocesse des B. II. 1419, 1421 können in Erzgängen am besten wahrgenommen werden II. 795, 796, in Glimmer II. 1419, 1421. — Veränderung des B. einmal durch Verlust von Kieselsäure, ein ander Mal durch Verlust von Basen II. 710, 834. — Verhalten zu Säuren II. 588. — Verwitterbarkeit von

außen nach innen fortschreitend II. 720, Unterschiede in derselben II. 338 ff., Ursache davon II. 339. — Nach gänzlicher Verwitterung zeigt sich manchmal Schichtung II.723. — Wacke enthält viel Eisenoxydul II. 802, sie ist das erste Umwandlungsprodukt des B. II. 805. — Wasser, chemisch gebundenes, in allen B. II. 589, 618, 641. — Wassergehalt II.589. ist das Maaſs für die mehr oder weniger fortgeschrittene Umwandl. II. 2256. — Wirkung der Hitze des B. auf Braunkohlen II. 764 u. 766—767, auf plastischen Thon II. 763. — Wechsellager von zersetztem und unzersetztem B. II. 750. — Zersetzung II. 720—723. Bestandtheile, die sich durch dieselbe ausscheiden II. 707—719. — Daſs bei der Zersetzung des B. das Eisenoxydul der höheren Oxydation widersteht, rührt von organischen Substanzen her II. 717, 802. — Zersetzter B. Kupfer enthaltend II. 702. — Ganz zersetzter B. braust nicht mit Säuren II. 724. — Bei der Zersetzung kann mehr von der Kieselsäure als von den Basen fortgeführt werden II. 707, 709. — Zersetzungsprodukte II. 797. — Zersetzung, ungleiche, in drei verschiedenen Stücken II. 721. — Zusammensetzung II. 693 ff., 799 ff., 841. — Zusammensetzung veränderter und unveränderter B. II.695ff. — Die Zusammensetzung ihrer durch Salzsäure zersetzbaren Theile entspricht vielen Zeolithen II. 2264.

Basalt, geschmolzener, erleidet eine bedeutende Contraktion bei der krystallinischen Erstarrung II. 751. — Kann in engen Spalten aufsteigend, nur kurze Wege zurücklegen II. 752 ff.

Basaltberge, wie die Zersetzungsprocesse in ihnen zu denken sind II. 808 ff., Kohlensäure die Grundursache II. 809.

Basalt-Conglomerate, Bildung II. 799.

Basaltgänge mit Erzgängen II. 795 ff. — Kalkerde und Kieselsäure, wohin sie gekommen sind II. 808. — Ihre Mächtigkeit II. 738. — Mit Saalbändern II. 751, 762—763. — Mit Thonschiefer in unmittelbarem Contakt II. 760. — Umwandlungs- u. Zersetzungsprocesse der B. können in ihnen am besten wahrgenommen werden II. 795. — Veränderungen des Nebengesteins II. 752 ff., bald reichen sie kaum 1—2 Zoll, bald zeigen sie sich gar nicht II. 759. — Bei der Zersetzung des B. wurden bedeutende Mengen Kieselsäure, alle Kalkerde und Alkalien fortgeführt II. 807, dagegen Wasser, organische Substanzen und Kohlensäure aufgenommen II. 807.

Basaltgesteine II. 2254 ff. — Baryt in ihnen I. 615—616. — Bildung aus feuerflüssigen Massen II. 737, 744. — Basaltgesteine und granitische Massen, Sonderung in denselben II. 18. — Kohlensaures Natron aus ihnen extrahirt I. 367—368. — B. deren Sauerstoffquotinet mit dem der Augitlaven übereinstimmt II. 2254—2255 und nicht übereinstimmt, welches der eruptiven Entstehung nicht günstig ist II. 693 ff., 2255—2256.

Basaltkegel, ihre Höhe im Verhältnisse zu der der Grauwacke II. 725 ff., 1065, die Grauwacke hat sich mehr erniedrigt als die B. II. 730.

Basaltkugel, künstlich geschmolzene II. 734, langsam erkaltend zeigt keine krystallinische Bildung II. 774.

Basaltlager im Wechsel mit Liasschichten II. 748.

Basaltmassen, hervorragende II. 723.

Basaltsäulen, eine aschgraue Rinde gehört zu den gewöhnlichen Erscheinungen II. 722. — Zwischen ihnen theils mechanische Absätze (ocheriger Thon) theils chemische (Arra-

Digitized by Google

gonit) II. 751. — Senkrechte und wagerechte II. 756.

Basaltschichten, deren Störung und Zerspaltung II. 745, ähnliche Erscheinungen bei Vulkanen II. 745.

Basaltströme aus Kratern II. 734—735, dieser Ursprung bei vielen nicht nachweisbar II. 736 ff.

Basalttuff, Baumstämme enthaltend II. 1040, 1041.

Basanomelan II. 1956.

Basen, die Borsäure spielt die Rolle einer solchen im Mineralreiche (?) I. 685-686. — Die Kieselsäure ist in den Gewässern mit ihnen verbunden I. 769—770. — Durch Gewässer werden sie mehr als Kieselsäure fortgeführt II. 650. — Die Opale sind selten frei von ihnen I. 828—829.

Bassenheim, Mineralquelle, deren Analyse I. 360.

Batrachit II. 677.

Baumstämme (siehe Baumstämme, fossile). Umstände, unter denen sie aufrechtstehend auf den Meeresgrund gelangen II. 1849. — Durch Fäulniſs wandeln sie sich in eine schwärzlichblaue, dem Torfe ähnliche Substanz um II. 1809. — Schwimmen im Wasser, wenn nicht ihre Wurzeln mit Erde und Steinen beladen sind II. 1809.

Baumstämme, fossile, aufrecht stehend in groſser Zahl II. 1852. — Ausfüllungsmasse, Analyse derselben II. 1846, ist Schieferthon II. 1846. — B. zwischen Basalttuff Arragonit und Kalkspath enthaltend II. 1040—1041, Erklärung dieses Vorkommens II. 1042. — Entstehung von auf mechanischem Wege versteinerten B. II. 1846, sie sind entweder an Ort und Selle gewachsen, oder in ihre Fundorte geführt worden II. 1846, Kritik beider Ansichten II. 1846 ff.; der häufige aufrechte Stand der fossilen Baumstämme scheint eine Stütze für die erste Ansicht zu sein, aber auch im Treibholze kommen sie vor II. 1848 ff., 1852. — Waren ursprünglich hohle Bäume II. 1851. — Lager derselben wechseln mit Thon- und Sandlagern II. 1810. — Pflanzen-Abdrücke und Stengel in versteinerten Stämmen II. 1844, woher sie rühren mögen II. 1844. — Rinde, deren Conservation II. 1843, Umwandlung derselben in Kohle II. 1852. — Schieferthon, Baumstämme in ihm, theils unmittelbar auf Steinkohlenflötzen stehend II. 1826, 1844; ihre Versteinerung durch kohlensauren Kalk und Kieselsäure II. 1827, 1830, die Zersetzung und Fortführung der organischen Materie durch schwefelsaure Salze II. 1828, durch Eisenkies auf Kosten des schwefelsauren Kalk II. 1829. — Der schwefelsaure Kalk ist es vielleicht, welcher das Vegetabilische fortführt II. 1853. — Ein in Sphärosiderit umgewandelter Knopf II. 1845. — Steinkohlenformation, fossile B. in verschiedenen Lagen, im Innern mit demselben Gestein, welches sie auſsen umgiebt, erfüllt II. 1843 ff. — B., deren Wurzeln sich in verschiedenem Niveau befinden II. 1850. — Wurzeln, wie ihre Ausfüllung mit Schieferthon zu denken ist II. 1853. — B., groſse Zellen enthaltend, konnten mit Sedimenten erfüllt werden II. 1851.

Baumstämme, hohle, Wurzeln in ihnen II. 1844.

Bay-Absätze II. 1600.

Bear River ergieſst sich in den Great-Salt-Lake II. 1744.

Becke I. 15.

Bedlay, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1748.

Bellerbor, Analyse I. 360. — Kohlensäure-Entwicklung I. 268.

Beraunit II. 2006.

Bergkalk enthält Infusorien I. 955.

Bergkrystalle in Drusenräumen II. 1277. — Einschlüsse in ihnen II. 1289. — Der Endpunkt der Reihe kieseliger Bildungen II. 1225. — Auf Erzgängen II.

1276. — Groſse B. in Gängen und Drusen, wie ihre Bildung zu denken ist II. 1056, 1058. — Glühverlust II. 1227. — In Kalksteinen, Zersetzungsprodukte von Feldspath II. 302. — In Krystall-Kellern II. 1277. — Künstliche Darstellung II. 1283—1284.

Bergmehl, das von Degerenfors enthält Kieselsäure und organische Materie I. 977. — Kieselsäure in ihm, aber keine Magnesia I. 982. — Aus Schalen der Panzer-Infusorien bestehend I. 977.

Bergschlipf I. 29.

Bergseife I. 801.

Bergtalg II. 1801.

Bergtheer, Vorkommen II. 1802 ff. — Zersetzungsprodukt vegetabilischer Substanzen II. 1801, 1803.

Bernstein ist theils ein Edukt, theils ein Produkt II. 1799. — Wie er sich aus Holz gebildet haben kann II. 1790, mit bedeutendem Verluste II. 1797. — Insekten und Pflanzen, eingeschlossene, sprechen für ein Ausflieſsen aus Holzstämmen II. 1798, anderes Vorkommen spricht für eine Bildung aus Holzsubstanz II. 1799. — Verwitterbarkeit II. 1799. — Vorkommen meist mit Braunkohlen-Trümmern II. 1797—1798.

Berthierit II. 1940.

Bertrich, Mineralwasser, dessen Analyse I. 391.

Beryll, Umwandlung in Brauneisenstein II. 1372, in Glimmer II. 1427.

Bessarabien, Salzabsätze an den Küsten II. 1717 ff.

Bestege II. 2094.

Beuvrame, Analyse II. 1522.

Bievre, Analyse II. 1521.

Bildungen, siehe kieselige, kalkige Bildungen u. s. w.

Bildungen, geologische, fordern groſse Zeiträume II. 1055.

Bildungen, krystallinische, aus amorphen Massen II. 332.

Bildungen, primäre und sekundäre, ihr Unterschied verschwindet immer mehr II. 2175.

Bildungen, sedimentäre, Resultate I. 925 ff.

Bilin, Josephsquelle I. 271, 278, 373.

Bimssteine, Alkaliengehalt in Vergleichung mit dem in Obsidianen II. 2232. — Bei Ausbrüchen, vulkanischen, werden B. bis zu unglaublichen Entfernungen fortgeführt II. 2236. — Bildung der B., frühere Ansichten über sie II. 2224, Bildung aus zelligem, blasigem Trachyt durch Verwitterung II. 2224. — Feldspathkrystalle, glasige, in ihnen II. 2223. — Kali, der gröſsere Theil desselben im Laufe der Zeit von Natron verdrängt II. 2232, 2233, 2240. — Die B. am Laacher-See sind unzweifelhaft vulkanische Bildungen II. 2224, Ursprung derselben II. 2231; Ursprung der B.-Ueberschüttungen in den Umgebungen des Laacher-See aus dem Krufter Ofen II. 2234 ff., was dafür spricht II. 2237 ff. und wie die Fortführung durch die Luft zu denken ist II. 2238 ff. Es waren wenigstens zwei Ueberschüttungen II. 2235, Höhenverhältnisse II. 2237. — Lagerungsverhältnisse II. 2235. — B. auf Lipari sind unzweifelhaft vulkanische Bildungen II. 2224. — Obsidiane, Entstehung der B. aus ihnen II. 2205—2206, unter welchen Bedingungen sie in B. übergehen II. 2224. — Der Rhein hatte zur Zeit der B.-Ueberschüttungen einen höheren Wasserlauf als jetzt und bildete im Neuwieder Becken einen See II. 2236. — Sauerstoffquotient II. 2246. — Trachytische Gesteine, Entstehung der B. aus ihnen, Analysen II. 2206, 2227 ff. — B. und Trachytporphyre, Beziehungen II. 2202. — B. auf Vulcano sind unzweifelhaft vulkanische Bildungen II. 2224. — Zunehmender Wassergehalt II. 2233, damit verknüpfte Abnahme der in Säuren löslichen Theile II. 2234, Erklärung dieser Er-

Digitized by Google

scheinung II. 2234. — Zersetzte B. II. 2228. — B. sind Zersetzungsprocessen sehr unterworfen II. 2231—2232.
Bimsstein - Conglomerate II. 2235. — Entstehung der B.-C. bei Engers II. 2236, 2240—2241.
Bimsstein - Trümmergestein II. 2240.
Bimssteintuffe, Entstehung II. 2241. — Lagerungsverhältnisse II. 2241. — Schlieſsen Opale und verkieselte Stammtheile ein, welches auf Ausscheidungen von Kieselsäure deutet II. 2241, diese lieferte das Material für Kieselpanzer der Süsswasser-Infusorien II. 1251, 2241.
Bindemittel der Sandsteine, siehe Sandsteine.
Biresborn, Mineralwasser, dessen Analyse I. 391.
Bismuthit, Umwandlung nach Wismuthglanz und nach gediegenem Wismuth II. 2002, wie sie zu denken ist II. 2002. — Zusammensetzung II. 2002.
Bistineau, See II. 1535—1536.
Bittersalz, Bildung I. 593. — Efflorescenzen II. 1108. — Vorkommen I. 592.
Bittersalzsee am Kigatsch II. 1740, 1744, Analyse II. 1740. — Ein Doppelsalz, welches sich aus ihm abscheidet II. 1741.
Bitterspath, Umwandlungsprocesse: in Brauneisenstein II. 1333 ff., in Chalcedon II. 1148, 1304, in Eisenspath II 1333 ff., nach Kalkspath II. 1116, 1119, warum diese Umwandlung stattfinden kann II. 1149, sie widerspricht nicht dem Gesetze, daſs das verdrängende Mineral schwerlöslicher als das verdrängte ist II. 1149, in Galmey II. 1180, 1197, in Pyrolusit II. 1180, 1367, in Quarz II. 1148, 1304, in Stilpnosiderit II. 1333 ff., in Zinkoxyd, kieselsaures, II 1196 ff. — Verdrängung durch Kieselsäure II. 1148. — Verhält sich gegen mehrere Mineralien wie Kalkspath, er wird von Eisenspath, Brauneisenstein, Pyrolusit und Kieselzink verdrängt II. 1149. — Vorkommen II. 1117, 1147.
Bitumen in krystallinischen Gesteinen II. 99. — In sedimentären Formationen eine bedeutende Gröſse II. 34. — Zusammensetzung II. 1800.
Blasenräume s. Drusenräume.
Bläser, siehe Kohlenwasserstoff-Exhalationen.
Blättererz II. 1956.
Blei, im Brauneisenstein II. 1769, 1901. — In Fukus-Arten II. 1564. — In Ocherlagern II. 2084 ff. — In Quellen II. 2079 ff. — In Steinkohlen II. 1769, 1901. — Im Thonschiefer II. 1769, 1901.
Bleierde, erdiges Weiſsbleierz mit Eisenoxydhydrat gemengt II. 2000.
Bleierze, Arseniksäure nur selten in ihnen, nur in einigen Pyromorphiten II. 2133.
Blei- und Zink-Formation, kiesige II. 1872. — Klinoëdrische II. 1873. — Fortführung der Unterlage II. 1873.
Blei, gediegenes, äuſserst selten II. 2074.
Bleiglanz (siehe auch Bleispath und Schwefelblei). Bildung I. 940, aus löslichen Bleisalzen II. 324, B. künstliche II. 1906—1907. — Im Feldspath II. 2098. — Seine Form durch einen Ueberzug von Brauneisenstein erhalten II. 1338. — Mit dem Ganggesteine oft wiederholter Wechsel II. 1875. — In einem Kalklager in groſser Verbreitung II. 2096. — Kohlensäure, eine Wirkung derselben auf B. war auf künstlichem Wege nicht wahrzunehmen, wohl aber, wenn Kohlensäure und Wasserdampf über glühenden B. strömten II. 1316. — Silber, gediegenes, auf ihm II. 2065, mit künstlichem Schwefelsilber geschmolzen wird letzteres durch Wasserdämpfe in haar- und moosartige Formen reducirt II. 2069—2070. — Von Silberfäden getragen II. 2066. — Umwand-

Digitized by Google

lungsprocesse: in Bleioxyd, kohlensaures und molybdänsaures II. 1926 ff., in Bleivitriol II. 1316 ff., 1926 ff., nach Bournonit II. 1926, 1931, in Brauneisenstein II. 1337, 1931, in Buntkupfererz II. 1931, in Dolomit II. 1191, Fahlerz nach Bleiglanz-Trümmern II. 1931, in Gelbleierz II. 1979, in Kieselzink II. 1931, in Kupferglanz II. 1931, in Mennige II. 1926 ff., 2047, in Pyromorphit II. 242, 1926 ff., 1931. — Verdrängung durch Quarz, das Genetische hierin II. 1313—1319, 1931. — B. wurde nicht als solcher verdrängt, sondern nach vorheriger Umwandlung in kohlensaures Bleioxyd II. 1314. — Ein Vererzungsmittel II. 233, 2129. — Ein Versteinerungsmittel II. 230. — Vorkommen II. 1926.

Bleigummi II. 1902.

Bleihornerz, Bildung II. 2016—2017. — Umwandlungsprocesse: in Bleiglanz ist nicht wahrscheinlich II. 2017. — In Bleioxyd, kohlensaures, II. 2000, 2017. — Vorkommen II. 2016—2017.

Bleilasur, Bildung ist eine sehr neue II. 2013, möglicher Weise aus Bleiglanz und Kupferkies II. 2014. — Umwandlung in kohlensaures Bleioxyd II. 2000, 2014. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 2013.

Bleioxyd, Vorkommen II. 1894, in Stollenwassern II. 1930.

Bleioxyd, gelbes, Vorkommen II. 2047.

Bleioxyd, kieselsaures, nicht bekannt II. 1894. — Künstliches sehr schwerlöslich II. 1894. — Wird durch Schwefelwasserstoff zersetzt, löst sich aber nicht in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899.

Bleioxyd, kohlensaures, Bildung durch Zersetzung des Bleiglanz II. 2002. — Mit anderen Carbonaten II. 2002. — In der Form von Bleiglanz II. 1315. — Künstliches kohlensaures Bleioxyd ist in reinem Wasser höchst schwerlöslich, löslicher in kohlensaurem Wasser II. 2001. — Löslichkeit II. 234, ist löslicher als schwefelsaures, phosphorsaures, chromsaures und molybdänsaures Bleioxyd und Bleiglanz II. 1984. — Umwandlungsprocesse: nach Barytspath I. 635, nach Bleiglanz II. 1926 ff, nach Bleihornerz II. 2000, Zusammensetzung des noch nicht umgewandelten Bleihornerzes und des umgewandelten II. 2000, wie die Umwandlung erfolgt ist II. 2000—2001, nach Bleilasur II. 2000, nach Bleivitriol II. 1316—1318, 2000, in Brauneisenstein II. 1338 ff., in Kieselkupfer II. 1885, 2001, in Kupferlasur II. 1999, nach Leadhillit II. 1317, 2000, in Malachit II. 1999, 2001, in Mennige II. 1920, 2047, in Pyromorphit II. 1930, in Quarz II. 1305, 2001. — Ein Vererzungsmittel II. 234. — Vorkommen fast stets mit Bleiglanz II. 1999. — Aus der Zersetzung von Bleiglanz hervorgegangen II. 1314. — Vielen Zersetzungen unterworfen II. 1875, durch molybdänsaures Ammoniak und molybdänsauren Kalk II. 1980, in kohlensaurem Wasser gelöst durch phosphorsaures Ammoniak II. 2005, auch durch chromsaures Kali II. 1984.

Bleioxyd, molybdänsaures, Umwandl. nach Bleiglanz II. 1926.

Bleioxyd, schwefelsaures, Löslichkeit II. 1927. — Wird durch Kalkbicarbonat vollständig zersetzt II. 1318.

Bleioxyd, selenigsaures II. 2021.

Bleioxyd, wolframsaures, Vorkommen mit Wolframit II. 1977 und wie es aus letzterem entstanden sein mag II. 1977-1978.

Bleisulphocarbonat (siehe Leadhillit). Ist eine noch nicht vollendete Umwandl. des Bleivitriol in kohlensaures Bleioxyd II. 2013.

Bleivitriol Umwandlungsprocesse: nach Bleiglanz II. 1316 ff.,

Digitized by Google

1926, 2010, in kohlensaures Bleioxyd II 1316—1318, 2000. — Vorkommen II. 2013.
Blende (Schwefelzink). (Siehe Zinkblende). Absatz aus Gewässern I. 936—938. — B. und Eisenspath, fünfmal wiederholter Wechsel II. 1874. — Umwandlungsproceſs in Brauneisenstein II. 1337. — Ein Vererzungsmittel II. 233, 2129.
Bocklet, Säuerlinge I. 254.
Bodensee, Absätze II. 1577, 1581. — War ehemals viel gröſser als jetzt II. 1598. — Steigen und Fallen II. 1530, 1535. — Mittlere Tiefe und Temperatur II. 1530. — Verhältniſs seines Wassers zu dem des Rhein II. 1530.
Böhmisches Mittelgebirge, Säuerlinge, I. 244.
Bogdo-See, Analyse II. 1741.
Bohrlöcher, Gasentwickelung vor dem Niederstoſsen I. 284—285. — Menge der Gewässer derselben I. 161—162. — In den mit Soole erfüllten Bohrlöchern sammelt sich unten eine stärkere Salzlösung als oben an II. 1711 ff., siehe Dürrenberg. — Temperatur derselben I. 161—162. — Die Temperatur-Zunahme nach dem Innern ist durch B. nicht zu bestimmen I. 138—140. — Ursprung der Gewässer aus denselben I. 185. — Bedeutende aus ihnen ausflieſsende Wasser-Quantitäten I. 185. — Bohrversuche zu Schönebeck I. 219—220.
Bol I. 801.
Bonsdorfit I. 487. — Umwandlung nach Cordierit II. 374.
Boracit im Gyps und mit Steinsalz I. 689. — Mag das Material zu Borsäure-Exhalationen liefern I. 690. — Resultate I. 691. — Vorkommen I. 684.
Borax, Verhalten zu Magnesiasilikat I. 689.
Borsäure I. 669 ff. — Spielt die Rolle einer Basis im Mineralreiche (?) I. 685-686, im Krater von Vulkano I. 673. — Ihr Ursprung in den Dämpfen auf V. 677. — In den Suffioni I. 669—673 und 675—677. — Ursprung d. schwefelsauren Ammoniak in der B. I. 676. — Verflüchtigung aus borsauren Salzen I. 674, mit Wasserdämpfen I. 670.
Borsäure-Exhalationen, ihr Verhalten zu vulkanischen Erscheinungen I. 678.
Borsäurehaltige Mineralien I. 682—683. — Resultate I. 691. — Vorkommen I. 684. — Borsäure-haltige Salze wahrscheinlich im Meere I. 688—689.
Botryogen II. 2012.
Botryolith I. 685.
Boulangerit II. 1940.
Bournonit II. 1940. — Umwandlungsproceſs in Bleiglanz II. 1926, 1931, 1941.
Brackel, Kohlensäure-Entwicklung I. 296.
Brahmapootra-Strom, wie viel schwebende Theile er dem Meere zuführt II. 1575.
Brandung, führt dem Meere das Material zu sedimentären Bildungen zu II. 1606. — Ihre Wirkungen waren in früheren Zeiten nicht stärker als jetzt II. 1618.
Brauneisenstein (Siehe auch Eisenoxydhydrat). Beobachtungen II. 1348. — Auf Bleiglanz als Ueberzug erhält dessen Form II. 1315, 1338. — Hydratwasser, dessen Fortführung in gewöhnlicher Temperatur II. 1346. — Eine Pseudomorphose mit Chalcedon überzogen II. 1343, mit Glimmer II. 1343, mit Kupfererzen II. 1343, mit Pyrolusit II. 1343. — Kommt mit Diamant vor II. 93. — Als umgewandelter Thonschiefer I. 910, 912. — Umwandlungsprocesse: nach Ankerit II. 1341 ff., nach Barythspath I 635 u II. 1334 ff., nach Beryll II. 1372, nach Bitterspath II. 1333 ff., nach Bleiglanz II. 1337, 1931, nach kohlensaurem Bleioxyd II. 1338 ff., 2001, nach Blende II. 1337, in Chlorit II. 1327, nach Comptonit II. 1340,

in Dolomit II. 1192, nach Eisenglanz II. 381, 1351 ff, nach Eisenkies II. 1259, 1337, 1355, nach Eisenspath II. 826, 1341 ff., Analyse eines theilweise umgewandelten E. II. 1343, nach Fluſsspath II. 1337, nach Gyps II. 1336, diese Pseudomorphose mit mürbem Feldspath erfüllt II. 1337, nach Kalkspath II. 1328—1333, nach Comptonit II. 1340, nach Pyromorphit II. 1338 ff., 2010, nach Quarz II. 1259 und 1337, nach Rotheisenstein II. 1345 ff., nach Rothkupfererz II. 1338 ff., 2047, nach Skorodit II. 1353, 1354, 1989, nach Strahlkies II. 1353 ff., nach Würfelerz II. 1353 ff., 1989. — Ein Vererzungsmittel von Holz II. 232. — Versuche II. 1349.

Brauneisenstein-Gänge im Serpentin II. 1485.

Braunit, Baryt in ihm II. 424. — Umwandlung nach Manganit II. 1368 ff. — Vorkommen I. 424. — Wassergehalt I. 426. — Zersetzung des Rhodonit in B. II. 560.

Braunkohlen II. 1755 ff. — Absätze auf chemischem und mechanischem Wege II. 1508. — Alkalien in ihnen I. 866. — Analysen, Resultate derselben II. 1763 ff., Mittel II. 1767. — Bildung aus Blättern und Bäumen, welche durch Wasser in Becken und Meerbusen der Binnen-Meere geführt wurden II. 1809. In den Alpenseen finden sie noch jetzt Statt II. 1809. — Während ihrer Bildung aus Pflanzensubstanzen muss Schwefel aufgenommen worden sein II. 2128. — Bituminöses Holz wandelt sich beim Austrocknen in Pechkohle um II. 765, 1805, diese Umwandlung ist mit einer Sauerstoff-Absorption ohne Kohlensäure-Entwicklung verknüpft II. 765, 1804, und erklärt die verdorbene Luft in den Braunkohlen-Gruben II. 1804. — Bitumen, dessen Gegenwart schlieſst die Einwirkung vulkanischer Hitze aus II. 765, 766. — Eisenkies in ihnen I. 923. — Erdige Bestandtheile der B. II. 1769, Analysen II. 1770; die ursprünglichen Bestandtheile sind durch andere ersetzt worden II. 1770. — Gehalt an Eisenkies, Schwefel und Wasser II. 1759. — B. und Kohlensäure-Exhalationen bestehen in keiner Beziehung I. 316. — Kohlensaurer Kalk, warum er in ihnen so selten auftritt II. 1759. — Pechkohle in Braunkohlen-Lagern kein entschiedener Beweis für die Einwirkung der Hitze II. 766, warum die Umwandlung nicht in den Gruben selbst stattfindet II. 1805, Sphärosiderit, Bildung desselben in B. II. 1841 ff. — Von Steinkohlen chemisch unterschieden II. 1759. — In tertiären Formationen II. 1759. — In den ersten Phasen der Umwandlung des Holzes in B. scheiden sich Sauerstoff und Wasserstoff in gröſserem Verhältnisse aus als in den letzten II. 1796; theilweise U. des Holzes in B. II. 1797, Umwandl. des Treibholzes und Zimmerholzes im Mississippi in B. II. 1778. — Unorganische Bestandtheile der B., warum sie viel weniger als die kohligen betragen II. 1811. — Veränderungen durch Berührung mit Basalt nicht deutlich zu erkennen II 764. — Keine Veränderungen II. 767. — Zusammensetzung, worin sie von der der Steinkohlen abweicht II. 1767—1768.

Braunkohlenformationen, an Eisenerzen reich I. 945-950. — Quellen, süſse, aus denselben I. 549—550.

Braunspath, ein Verdrängungsmittel von Steinsalz II. 1688.

Braunstein, siehe Pyrolusit und Mangansuperoxyd. B., barythaltiger, I. 425. — Kohlenstoff und Stickstoff in ihm I. 426.

Braunsteingänge im Melaphyr I. 472 ff. — Rühren vom Augit her II. 801, 811.

Digitized by Google

Brevezit I. 854.
Brewsterit, Vorkommen I. 418, 420, 616.
Brientzersee, tief pistaciengrün II. 1572.
Brochantit II. 2012—2013. — Enthält Zinnoxyd in löslicher Modification II. 2023.
Brockengestein II. 2094.
Brohlthal, Mineralquellen, Analyse I. 358.
Brom wahrscheinlich in Gesteinen I. 475. — In Organismen I. 476. — Silber kann in Schwefelmetallen nicht mit ihm verbunden sein II. 2019.
Brommagnesium in Mineralquellen I. 477.
Brommetalle II. 2015 ff.
Bromsilber II. 2018. — Auf Gängen I. 475. — In alten Münzen I. 476. — Umwandlung in gediegenes Silber II. 2018 ff., der Procefs ist schwierig zu erklären II. 2019. — Zersetzung der Schwefelmetalle II. 2019.
Bromüre I. 475—477. — In Gesteinen I. 475. — Im Mineralwasser I. 477. — In Quellen I. 476—477.
Bronhardit I. 790.
Bronzit II. 602—616. — Magneteisen manchmal in ihm II. 610. — In Olivinkugeln II. 1496. Erscheint als stark eisenhaltiger Speckstein II. 605. — Uebergang des Augit in B. und Diallag II. 604—606. — Umwandluugsprocefs in Serpentin II. 608—609. — Vorkommen II. 602, 607, mit Quarz und Serpentin ist bemerkenswerth II. 608.
Bronzit, magnetischer, II. 636.
Brookit (Titansäure) Vorkommen und Zusammensetzung II. 2037, siehe Titansäure.
Brudeldreis I. 245.
Brunnen, ihre niedere Temperatur in der Nähe eines Flusses I. 96—101.
Brunnen, artesische, I. 42, 55—57 u. 265. — Einflufs der Ebbe und Fluth auf dieselben I. 68—71. — Gasentwickelung aus denselben I. 64—65, Entwickelung von Kohlensäure I. 66, von Kohlenwasserstoff I. 65, von Schwefelwasserstoff I. 64. — Hebungen des Bodens durch dieselben I. 72—73. — Nutzen derselben I. 73. — Theorie derselben I. 58—61. — Führen Sand und Thon mit sich I. 62—63. — Zu Beaulieu lebende Aale in denselben, zu Bochum lebende Fische mit sich führend I. 60 u. 61, zu Berg I. 56, in China Kohlenwasserst.-Exh. I. 65 u. 66, zu Cormeille und St. Deuze Schwefelwasserstoff-Exhalationen I. 64 u. 65, zu Elbeuf lebende Aale I. 60 u. 61, zu Grenoble I. 59, zu Hill I. 66, zu Kanstadt I. 56, zu Langenbrücken Schwefelwasserst.-Exh. I. 64 u. 65, zu Lillers I. 59, zu Marietta Kohlenwasserst.-Exh. I. 65 u. 66, zu Münster I. 57, zu Melem plötzliche Luftströme I. 63, zu Montmorency Schwefelwasserst.-Exh. I. 64 u. 65, zu Neusalzwerk Kohlensäure-Exh. I. 66, zu Pautin, Pierrefite, St. Queen Schwefelwasserst.-Exh. I. 64 u. 65, zu Rocky Kohlenwasserst.-Exh. I. 65 u. 66, zu Rothenfels I. 59, zu Tours, Ueberreste von Pflanzen und Muscheln I. 60 u. 61, in Würtenberg Kohlensäure-Exh. I. 66.
Brunnen, negative, artesische, I. 66—67. — Nutzen I. 73. — Die äufsere Pressung stärker als die innere I. 63. — Zu Dürrenberg I. 73, in Griechenland I. 67, in Jamaica I. 68, am Lac de Joux I. 67, bei Paluns I. 66.
Buntkupferez, Umwandlung nach Bleiglanz II. 1931, nach Kupferglanz II. 1911 ff., Kupferkies auf dieser Pseudomorphose II. 1914, in Kupferpecherz II. 1924, oder auch in, mit Eisenocher gemengtes Rothkupfererz II. 1924. — Ein Vererzungsmittel II. 233, 2129. — Vorkommen II. 1910—1911, 1913. — Zusammensetzung II. 1911, 1913.
Buratit II. 1999.
Burgbrohl, Kohlensäure-Ent-

Digitized by Google

wicklung I. 246, 254, 264, 280, 294, 305, 351. — Mineralquellen, deren Analysen I. 357.
Burrampooter, seine Delta im Meerbusen von Bengalen II. 1603. — Führt dem Meere nur noch die feinsten Theile zu II. 1604.
Burtscheid, heiſse Quellen, ausströmende Gase I. 309.
Bustanit I. 813. — Zersetzung in Pyrolusit II. 559. — Zersetzter B. II. 811.
Bystolith II. 861.

C.

Calamiten, durch Sphärosiderit versteinert, Analysen II. 1831 ff. — Bildung II. 1841. — Die unlöslichen Theile haben die Zusammensetzung der Schieferthone II. 1832.
Caledonit ist eine noch nicht vollendete Umwandl. des schwefelsauren Bleioxyd in kohlensaures Bleioxyd II. 2013.
Calldorf, Kohlensäure Entwicklung I. 286.
Camillenberg, Gruppe der Mineralquellen daselbst I. 360.
Canäle, horizontale, Kohlensäuregas in denselben I. 370.
Cannstadt, Kalktuff-Lager I. 894.
Canton bildet kein Delta II. 1600.
Carbonate, siehe kohlensaure Salze.
Carlsbads Sprudelsteine I. 290, 291 u. 887—890. — Heiſse Quellen, Kaligehalt I. 404.
Carlshafen, Kohlensäure-Entwicklung I. 286.
Cerin siehe Orthit.
Cerine titanifère II. 1878.
Cerit II. 1877.
Ceroxyd und Lanthanoxyd, Vorkommen II. 1879.
Ceroxydul u. Lanthanoxyd, Vorkommen II. 1877 ff.
Chabasit I. 844, 854. — Nach Augit (?) II. 600, nach Hornblende (?) II. 600, 877—878, 880.
Chagey, Porphyr daselbst II. 926—928.
Chalcedon, amorphe Beschaffenheit, krystallisirt nicht II. 1245. — Auflöslichkeit in Kalilauge II. 1244. — Auf Barytspathgängen II. 1276. — In Drusenräumen II. 1277. — Auf Erzspathgängen II. 1276. — Ein Gemeng aus Quarz und Opal II. 1243 ff. — Glühverlust II. 1226 —1227. — In Kalilauge theilweise löslich II. 1244. — Löslichkeit II. 978. — Aus Opal hervorgegangen II. 1236. — Zwischen Opal und Quarz II. 1235. — Im Porphyr in Schnüren II. 1276. — Auf Quarzkrystallen nach Kalkspath II. 1245. — Umwandlungen: nach Barytspath I. 635 u. II. 1307—1309, nach Bitterspath II. 1148, 1304, nach Datolith II. 1321 ff., nach Fluſsspath II. 1300, 1309—1313, nach Kalkspath II. 1299—1304, nach Pyromorphit II. 1319, 2010. — Verhalten zu Fluſssäure II. 1244.
Chalkolith II. 2010.
Chamoisit I. 804.
Chara in Schwefel umgewandelt II. 154.
Chara-Arten scheiden bedeutende Mengen kohlensaure Kalkerde ab II. 1621.
Charisacha, salzhaltiger Fluſs, der sich in den Elton-See ergieſst II. 1732. — Analyse II. 1734. — Kann nicht von reinen Steinsalzlagern herrühren II. 1734. — Nähert sich der mittleren Zusammensetzung des Meerwassers II. 1734.
Chemie, sie überlieſs früher das Genetische bloſs den Geognosten und Mineralogen II. 827, später griff sie sowohl in die Geogenie, als in die Physiologie ein II. 827 ff.
Chiastolith und Andalusit II. 358—360, Umwandlung: in Glimmer II. 363—364, in Speckstein II. 365, in Talk I. 793; II. 89. — Vorkommen der wasserfreien Thonerdesilicate (Chiastolith) nicht im Feldsteinporphyr II. 2334. — Zersetzung II. 361 (s. Andalusit).

Digitized by Google

Chiviatit II. 1937.
Chlor im Eläolith in chemischer Verbindung I. 473. — Im Feldspath II. 473. — In Gesteinen I. 462 ff. — In Lava I. 696. — Im Nephelin in chemischer Verbindung I. 473. — Silber kann in Schwefelmetallen nicht mit ihm verbunden sein II. 2019. — im Sodalith I. 473. — Verflüchtigung I. 569.
Chloralumium Bildung II. 2161. — Findet sich im todten Meere II. 2166. — Verhalten zu kohlensaurem Kalk II. 2164.
Chlorapatit und Fluorapatit I. 488, 704, 707.
Chlorblei in den Fumarolen des Vesuv durch Schwefelwasserstoff in Schwefelblei-Schüppchen umgewandelt II. 276.
Chlorcalcium, Bildung durch Zersetzung von Kochsalz und feuchtem Kalkstein I. 864. — Ch. u. Chlormagnesium im Feldsteinporphyr I. 554—557. — Im Fluſswasser nur selten und in sehr geringen Mengen II. 2163. — Ch. und Chlormagnesium im Gesteine überhaupt I. 561. — Chlorcalcium in chemischer Verbindung im Apatit I. 705. — In dem Granit der Bergstraſse I. 562. — In krystallinischen Gesteinen I. 555 ff. u. 563. — In krystallinischen Gesteinen in der Glühhitze I. 566. — Hauptquelle für die Bildung sekundärer phosphorsaurer Mineralien I. 705. — Nicht im Meerwasser II. 1550. — In Mineralquellen ein seltener Bestandtheil I. 553. — Im Porphyr I. 565. — Vorkommen nur in wässriger Lösung II. 781. — Wirkung auf die Vegetation I. 596. — Zersetzung durch alkalische Silicate und Bildung von Kalksilicaten II. 779, 2160, Z. durch Thonerdesilicate II. 2161 ff.
Chlorit II. 1463 ff. — Bildung auf dem Meeresgrund II. 500. — Bildg. aus Granulit, Eklogit und Granit II. 1484, aus Porphyr II. 2331, aus Mineralien oder Gesteinen, welche alkalische Silicate enthalten II. 1506, seine Bildg. ist ein nothwendiger Proceſs zum Verbrauche der in den Gewässern enthaltenen kohlensauren Magnesia II. 502, 1155, B. durch pseudomorphe Processe I. 794; II. 402. — Fluor in ihm I. 522—523. — Ch. steht in genetischer Beziehung dem Glimmer, Serpentin, Speckstein II. 1463 und Talk sehr nahe II. 1219. — Löslichkeit II. 978. — Ist Serpentin plus Thonerde II. 1478. — Vollkommene Spaltbarkeit und Theilbarkeit II. 1219. — Ch. und Talk stehen dem Glimmer sehr nahe II. 1219. — Im Thonschiefer I. 811. — Uebergang in Glimmerschiefer schwebt noch im Unklaren II. 952 ff. — Umwandlungspocesse II. 498: nach Brauneisenstein II. 1327, nach Feldspath II. 90, 252, 307, 567, 1464 ff., wie diese Umwandl. zu denken ist II. 1483, nach Fluſsspath II. 1465, nach Granat I. 449; II. 90, 486—487, 494—495, 1464 ff., nach Hornblende II. 90, 865, 1464 ff., nach Kalkspath II. 1465, nach Magneteisen II. 1326, 1465, nach Turmalin II. 90, 448. — Verhalten zu Säuren II. 1464. — Als Versteinerungsmittel II. 1465. — Vorkommen II. 1463 ff. — In vulkanischen Auswürflingen II. 466 ff. — Zusammensetzung II. 1464.
Chlorit, eisenhaltiger, in den Drusen der Granite II. 625, 653, 833, der Melaphyre II. 653. — Ein Zersetzungsprodukt der Grundmasse der Melaphyre II. 654.
Chlorit, pseudomorpher, II. 1465.
Chloritgänge im Serpentin II. 1476 ff., 1485. — In ihnen manchmal Serpentin-Bruchstücke II. 1484.
Chloritschiefer II. 1466. — Analyse II. 1466. — Aus Diorit hervorgegangen II. 966. — Aus Hornblendeschiefer hervorgegangen II. 951 ff. — Magneteisen in ihm II. 584, 967. — Ue-

bergang in Serpentin II. 1474. — Umwandlung in Glimmerschiefer II. 953. — Ein Umwandlungsprodukt II. 90.

Chlorkupfer in den Fumarolen des Vesuv durch Wasserdämpfe in Kupferoxyd-Blättchen umgewandelt II. 277.

Chlorkupfererz II. 2015.

Chlormagnesium, Abscheidung aus dem Meerwasser siehe Steinsalz. — Chl. und Chlorcalcium im Gesteine I. 561. — Wird leichter als Clorkalium in der Glühhitze durch Quarz zersetzt I. 591. — Ch. und Chlornatrium in gemeinschaftlicher Lösung, Verhalten zu schwefelsaurem Kalk II. 1743, im Meerwasser, ihre Summen stimmen sehr nahe mit einander überein II. 1555. — Chlorm. im Feldsteinporphyr I. 554—557. — In dem Granit der Bergstraſse I. 562. — In krystallinischen Gesteinen I. 555 ff. — Die Löslichkeit des Chlornatrium durch Chlormagnesium vermindert II. 1727. — Ch.-Lösung mit Kochsalz gesättigt, löset nur sehr wenig schwefelsaure Magnesia auf II. 1737, wie viel Wasser sie aus der Luft condensirt II. 1739. — Im Meerwasser II. 1550, kann sich nicht im festen Zustande abscheiden, und kommt auch nur in wässriger Lösung vor II. 1682. — In vielen Quellen I. 642; II. 2166. — In Salzseen, steigt es bis zu einem gewissen Maximum, so kann kein schwefelsaurer Kalk aufgelöst sein II. 1742. — Umwandlung durch Einfluſs der Meerespflanzen in kohlensaure Magnesia II. 1556. — Vorkommen nur in wässriger Lösung II. 781. — Zersetzungsprocesse II. 1702.

Chlormetalle II. 2015 ff. — Fern von Vulkanen können sie nur auf indirektem Wege entstehen II. 2015.

Chlornatrium, (s. auch Kochsalz und Steinsalz). Seine Abscheidung aus dem Meere, siehe Steinsalz. — Chlorcalcium scheint in demselben Verhältnisse, wie das Chlormagnesium, die Löslichkeit des Chlornatrium und des Chlorkalium zu vermindern II. 1727. — Ch. und Chlormagnesium im Meerwasser, ihre Summen stimmen sehr nahe mit einander überein II. 1555. — Ch. und Kalisilicat zersetzen sich II. 985. — Seine Löslichkeit im Wasser verliert es um so mehr, je mehr Chlormagnesium darin gelöst ist II. 1726, die Summe des Gehaltes an beiden Salzen scheint stets nahe gleich zu sein II. 1727, 1737 ff. — Steigt das Chlornatrium in Salzseen bis auf ein gewisses Maximum, so kann kein schwefelsaurer Kalk aufgelöst sein II. 1742.

Chorophäit I. 804, 805.

Chlorophyllit I. 487. — Nach Cordierit II. 375, 382, 386.

Chlorospinell II. 1903.

Chlorsilber in alten Münzen I. 476. — Zersetzung durch Schwefelmetalle II. 2019 ff.

Chlorüre I. 457—477. — In Fluſswassern sind sie nur in geringer Menge enthalten II. 1527, wo sie in bedeutender Menge vorkommen, rühren sie vom Meerwasser her II. 1516, 1529. — In Fossilien I. 466—473. — In krystallinischen Gesteinen I. 564. — In krystallinischen Gesteinen in der Glühhitze I. 567—568 u. 591. — In verschiedenen Mineralien I. 466 ff. — In Quellen I. 458—461. — In sedimentären Gesteinen I. 475. — In vulkanischen G. I. 462 ff.

Chlorüre, alkalische, Bildung II. 780.

Chondodrit I. 512, 514 ff. — Bildung I. 515. — In Kalksteinen I. 515, in K. aus Korallen und Conchylien-Resten II. 1211. — Umwandlung in Serpentin II. 1469.

Chonikrit I. 759, 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Chromeisen, Vorkommen und Zusammensetzung I. 802; II. 2038.

Digitized by Google

Chromocher II. 2039, 2329. — Zersetzungsprodukt der Feldsteinporphyre II. 2339.
Chromoxyd, kieselsaures, Vorkommen II. 1879.
Chromsäure kann ebenso wenig wie Arseniksäure vorkommen, da beide leichtlöslich im Wasser sind II. 2039, 2042.
Chrysoberyll, auf alterirten Flächen Glimmerblättchen II. 1398 ff. — Grüner Chr. II. 1903.
Chrysopaserde, grüne, II. 1891.
Chrysotil I. 777. — Im Granit oder Syenit (?) II. 648 siehe, Olivin; als Serpentin angeführt II. 1473.
Cimolit I. 767. — Nach Augit II. 554—555. — Bildung I. 797. — Vorkommen I. 797.
Cluthalit I. 854.
Coaks aus Stein-Braunkohlen II. 1776.
Cobern, Mineralquelle, deren Analyse I. 360.
Cölestin, Umwandlung in Feuerstein II. 1249. — Verhalten zum Porphyr in der Glühhitze I. 637. — Vorkommen I. 414, 636 ist ein sekundäres I. 637—638.
Cölestinspath auf Pseudomorphosen von Eisenkies nach Barytspath II. 1335 ff.
Columbit, Vorkommen und Zusammensetzung II. 1959—1960.
Comptonit, Umwandlungsproceſs in Brauneisenstein II. 1340.
Conder, Mineralquelle, deren Analyse I. 360.
Conduerit II. 1950.
Conglomerate, Ausfüllungsmasse von Baumstämmen II. 1843. — Sind chemische und mechanische Sedimente II. 1570. — Das Gerölle zu ihrer Bildung könnte nur durch Störung und Fluth auf dem Grunde der Flüsse und des Meeres fortgeführt werden II. 1827.
Conglomerate, basaltische, Olivin in ihnen II. 678.
Conifern-Zapfen, durch Barytspath versteinert I. 600; II. 1842.
Contactwirkungen zeigen sich nicht an Kalksteinen, welche sich mitten im Granit finden II. 2346. — Erfolgen auf nassem Wege II. 1090—1091 u. 1098. — Total verschiedene C. können nicht von gleicher Ursache herrühren II. 1011. — Widersprüche in denselben II. 1016.
Conzierit, Umwandlung in Talk II. 89, 307.
Coquimbit II. 2012.
Cordierit, 2 Abtheilungen II. 392. — C. und Andalusit II. 337—402. — Anfangspunkt einer Reihe von Uebergängen I. 487. — C. oder Dichroit II. 369. — Als Gemengtheil von Gebirgsmassen II. 394—395. — Folgerungen II. 379 ff. — Kali im C., woher es kommt I. 849; II. 372. — In Krystallform eines andern Minerals kommt er nicht vor II. 369. — Organische Ueberreste in den Mineralien der Cordieritgruppe II. 393. — Von Säuren wird der C. um so weniger zersetzt, je weniger er verändert ist II. 370. — Scheerer gegen seine Umwandlungen II. 385—387. — Die Umwandlung beginnt mit Wasseraufnahme II. 371, 389. — Umwandlungreihe des C. II. 389 ff.: Aspasiolith nach C. II. 373, Bonsdorffit nach C. I. 487, 845; II. 263, 374, Chlorophyllit nach C. I. 487, 845; II. 263, 375, Cordierit-Gneiſs nach Glimmerschiefer II. 398, Esmarkit nach C. I. 845; II. 263, 373, Fahlunit, harter, nach C. I. 487, 845; II. 263, 269, 372, Fahlunit-Varietätet nach C. II. 373, Gigantholith nach C. I. 487, 845; II. 263, 376, Glimmer nach C. II. 263, 395 ff., 402, Iolith, wasserhaltiger, nach C. I. 845; II. 263, Oosit nach C. (?) I. 845; II. 263, Pinit nach C. I. 487, 845; II. 263, 377—378, Praseolith nach C. I. 845; II. 263, 374, Pyrargillit nach C. II. 375, Talk nach C. II. 307, Weissit nach C. I. 845; II. 263, 375. — Einwendungen gegen die Um-

Digitized by Google

wandlungen des C. II. 384 ff., Widerlegung II. 385. — Vorkommen I. 845; II. 370, 394, 402. — Zersetzung II. 370 ff. — Zusammensetzung II. 369—370, 388.

Cornwall, Turmalinfels daselbst II. 445.

Corrolit II. 1937.

Corsika, Kugeldiorit daselbst II. 906—907.

Cotunnit II. 2016.

Couzeranit, Umwandlung in Talk II. 89, 307. — Vorkommen im körnigen Kalk II. 317.

Crednerit II. 2047.

Crichtonit II. 1956.

Cronstedtit I. 485.

Cuproplumbit II. 1937.

Cyanit Bildung II. 362. — Umwandlungsproceſs nach Andalusit II. 362, 365, 384. — Vorkommen der wasserfreien Thonerdesilicate (Cyanit) nicht in Feldsteinporphyren II. 2334.

D.

Dachschiefer I. 456. — Ungleiche Zersetzbarkeit II. 342.

Dämpfe, fluſssaure, aus dem Innern I. 525—528.

Damburit I. 785.

Dammerde, Fällung des phosphorsauren Kalk in der Dammerde durch kohlensaures Ammoniak I. 710. — Wie viel Kieselsäure aus ihr extrahirt wird II. 1323—1324.

Darmstadt, Mandelsteine daselbst II. 1073—1074.

Datolith I. 685, 688. — Gangförmig in zersetztem Melaphyr II. 936—937. — Durch Kupferoxydul blassroth gefärbt II. 1890. — Umwandlung in Chalcedon II. 1321 ff.

Daubensee II. 1534. — Auf der Gemmi, Quellen aus ihm I. 30, 123, 128.

Davyn (Cancrinit) I. 833. — Bildung und Vorkommen I. 834. — Scheint ein in Zersetzung begriffener Nephelin zu sein II. 2259.

Dechenit II. 1985.

Dee, Analyse II. 1516. — Enthält sehr wenig kohlensauren Kalk II. 1623.

Delta (siehe Ganges u. s. w.), die Bildung der D. findet nicht Statt bei den Flüssen an der östlichen Küste von Nordamerika und an der westlichen von Europa II. 1601. — Im Bodensee II. 1598. — Formationen, sedimentäre, je mächtiger und verbreiteter sie sind, desto weniger können sie von Deltabildungen abgeleitet werden II. 1606. — Gruppirung ihrer Schichten in Seen II. 1597. — Im Hallstätter See II. 1599. — D., negative, II. 1605. — Deltas und periodische Strömungen des Meeres sind unvereinbar II. 1600 ff. — Sind sedimentäre Bildungen in Meerbusen II. 1603. — Sonderung der gröberen und feineren Theile in ihnen II. 1603. — Im Wolfgang-See II. 1599.

Delvauxit II. 2006.

Dermatin I. 777, 855. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Detritus, vegetabilischer, II. 1811. — Der in früheren Zeiten durch die Gewässer fortgeführte D. betrug im Verhältnisse zu den unorganischen Substanzen viel mehr als jetzt in cultivirten Ländern II. 1813 ff.

Diabas II. 943.

Diadochit II. 2006.

Diallag, u. Bronzit II. 602 ff., und Hypersthen II. 602—616. — Im Euphotid II. 950. — Gemengtheil, wesentlicher des Gabbro II. 602. — Mit Hornblende verwachsen II. 538. — Steht der Hornblende näher als dem Augit II. 538. — Uebergang des Augit in D. und Bronzit II. 604—606. — D., Umwandlung in Serpentin II. 609. — Kein ursprüngliches Mineral II. 607. — Verwachsung mit Hornblende II. 606. — Zusammensetzung II. 603.

Diamant, Begleiter des Brauneisenstein II. 93. — Seine Begleiter von verschiedener Entstehung II. 83. — Eine Bildung

Digitized by Google

auf nassem Wege II. 86—87. Bildg. durch Wirkung unorganischer Stoffe auf organische II. 91—92. — Im Dolomit (?) II. 1150. — Einschlüsse II. 86 ff. — Eisenoxyd wird von ihm reducirt II. 94, ebenso Eisenoxydulsilicat II. 94 ff. — In Gesteinen, die viel jünger als die Steinkohlen sind II. 91. — Im Itacolumit II. 84—85. — Vorkommen II. 82.

Diaspor I. 501; (siehe Thonerdehydrat). — Im Agalmatholith II. 2166, 2167. — Bildung II. 2165, 2166. — Wird durch Glühen in Schwefelsäure auflöslich II. 472. — Vorkommen II. 2165, 2166.

Dichroit, siehe Cordierit, II. 369.

Didymoxyd, siehe Ceroxydul und Ceroxyd.

Dimorphin II. 1936.

Diopsid, (siehe Augit). Nicht im Basalt II. 788. — Bildung in Gängen und Drusen II. 788. — Nicht in der Lava, aber in den Auswürflingen des Vesuv II. 788; — Löslichkeit in Salzsäure II. 978.

Dioptas, Vorkommen II. 1885. — Zersetzung durch Kohlensäure geht schwierig II. 1887, die durch Schwefelwasserstoff aber leicht von Statten II. 1896.

Diorit (siehe Albit, Anorthit, Kalkoligoklas und Oligoklas). Braust nicht mit Säuren II. 846. — D. von Corsica, der Feldspath ist Anorthit oder eine Varietät desselben II. 908 ff., Zusammensetzung (siehe Feldspath und Hornblende II. 906 ff.) Z. des D. als ein Ganzes II. 908. — Kalkstein ein Zersetzungsprodukt des D. II. 963. — Soll durch Kohlenbrände entstanden sein II. 353. — Kupfererze in ihm II. 971. — D. von Pont-Jean, der Feldspath ist Labrador oder eine Varietät desselben, es ist jedoch eine Verwechslung mit Oligoklas möglich II. 912, die Feldspathkrystalle im Rhombenporphyr und in einer Syenitvarietät scheinen Oligoklase zu sein II. 913, 1093, Zusammensetzung s. Feldspath und Hornblende II. 911. — Uebergang in Serpentin II. 1474. — Umgewandelter Thonschiefer II. 992. — Umwandlung in Chloritschiefer II. 966. — Zersetzungen II. 955—959.

Dioritlager, Umwandlung in Serpentinlager II. 867.

Disthen, Umwandlung in Talk I. 793; II. 89.

Dörfer, trockene, I. 17.

Dolerite, Analysen II. 2206. — Mehr Eisen in ihnen, als in den Melaphyren II, 840. — Die eisenhaltigen Mineralien in ihnen vorherrschend II. 841. — Erhebungen II. 768. — Folgerungen II. 669 ff. — Gehalt an Alkalien II. 840. — Granat im D. II. 469. — Magneteisen in ihm II. 584, selten Olivin II. 677. — Uebergang doleritischer und basaltischer Gesteine in trachytische II. 2214 (siehe Trachytdolerite). — Durch Umwandlung des Eisenoxydul im Magneteisen in Sphärosiderit verlieren sie ihre magnetischen Eigenschaften II. 840. — Unterliegen im Allgemeinen denselben Veränderungen wie die Basalte II. 842, 843. — Wirkung auf die Magnetnadel II. 667—668. — Zersetzte D. II. 668. — Verschiedenartige Zersetzungsprodukte II. 670, 708, 836. — Zusammensetzung II. 660 ff. 842.

Dolomit (siehe auch Dolomitisirung) II. 1099—1212. — Analysen II. 666—668. — Bildung II. 1099, 1173, 1174, 1180: Blum's Ansichten II. 1118 ff., v. Buch's II. 1099 ff., Favre's und Marignac's II. 1109—1111, dagegen II. 1109 ff., Forchhammer's II. 1112, Grandjean's II. 1112 ff., 1174, Haiginger's II. 1106, 1107, Morlot's II. 1108, Nauck's Beobachtungen und Ansichten II. 1115. — Seine Bildung soll unmittelbar auf die des Kalk gefolgt sein II. 1186, dagegen II. 1188 ff., durch Nach-

krystallisation II. 1187, dagegen II. 1187, im Bette des Nekkars II. 1188, dagegen II. 1188. — Bündige Beweise für seine Bildung durch hydrometamorphische Processe II. 1143, Gründe gegen eine eruptive Bildung II. 1173. — Wahrscheinlichste Bildung II. 1190. — Bildung keine plutonische II. 1100—1105. — Bitumen, aus dem Mangel an ihm kann nicht auf eine plutonische Metamorphose geschlossen werden II. 1163. — Kein direkter Absatz aus Gewässern II. 1124 — 1125. — Diamanten in ihm (?) II. 1150. — Eisen in sehr geringer Menge oder gar nicht in ihm II. 1111. — Eisenlager im D. II. 1158. — Eisenoxydul, kohlensaures, im D. II. 1104, 1195, 1196. — Die Erze jünger als er II. 1195. — Erzlagerstätten an D. gebunden II. 1191, ihre Bildung II. 1193 ff., 1209—1210. — Fossile Reste in demselben II. 1142. — D.-Gänge im Kalkstein lassen sich aus einer gleichzeitigen sedimentären Bildung nicht erklären II. 1166. — Gangförmiger D. II. 1165. — Der D. bei Gerolstein ist ebenso wenig reich an Versteinerungen, wie der benachbarte Kalkstein II. 1185. — Geschichteter u. nicht geschichteter D. II. 1100 ff., 1190 ff. — Von den Gewässern kann der D. auch als solcher fortgeführt werden II. 1193. — Glimmer nicht selten im D. II. 1157. — Grammatit im D. II. 860, 1157. — Höhlen im D. II. 1170. — Im Jurakalk II. 1171. — Kalknester im D. lassen sich aus einer gleichzeitigen sedimentären Bildung nicht erklären II. 1166. — Kalkspath in Klüften und Drusenräumen des D. II. 1108, 1115, 1178. — Kieselsäure in sehr geringer Menge oder gar nicht in ihm II. 1113. — Körnige Textur des D. u. des körnigen Kalk verschieden II. 1101. — Körniger Kalk in der Regel nicht so rein als D., Grund davon II. 1157. — Krystallinisch körnige D. sehr rein II. 1157. — Mangan-D. II. 1165 ff. — D. im Muschelkalk, deren Zusammensetzung im Verhältnisse zu der der Muschelkalke II. 1162, letztere sind Kalksteine, denen sehr veränderliche Mengen D. beigemengt sind II. 1162. — Quarz nicht selten im D. II. 1157. — Wie viel D. sich aus dem Rheinwasser bilden kann, welches dem Meere zugeführt wird II. 1154. — Die Seethiere scheiden keinen D. ab II. 1130. — Im südlichen Tyrol II. 1130. — Wie D.-Stöcke im Kalkstein entstehen II. 1169. — D. im Süsswasser-Kalk II. 1160—1161. — Talk nicht selten im D. II. 1157. — Steht zum Melaphyr in keiner Beziehung II. 1186. — Im Uebergangskalkstein II. 1164. — Uebergang des Kalkstein in D. II. 1102. — Umwandlungsprocefs, dessen Versinnlichung II. 1120. — Umwandlungsprocesse: in Brauneisenstein II. 1192, 1209, in Galmei II. 1192, 1209, U. des kohlensauren Kalk im Basalt in D. II. 1156, nach Kalkstein II. 279, 1163, 1186, auf chemischem Wege schwierig nachweisbar II. 1121, ob mit dieser Umwandlung eine Fortführung von Kieselsäure II. 1114 und eine Verminderung des Volumens des Kalkstein verknüpft war II. 1117, Umwandlung von Versteinerungen in D. II. 1102, 1142, 1185. — Keine ursprüngliche Bildung II. 1187—1188. — Zersetzter D. von sehr geringem Kalkgehalt II. 1193. — Seine aufserordentliche Zerspaltung II. 1164. — Bitterspath-Rhomboëder im D. II. 1101 ff. — Zinkoxyd, kohlensaures, im D. II. 1104, 1195—1196. — Zusammensetzung des D. und Bitterspath II. 1103—1105 u. 1193.

Dolomitisirung, Ansichten, unhaltbare, über sie II. 1167 ff. — Ausscheidung bei derselben II. 1157. — Im Contakte mit,

Digitized by Google

auf neptunischem Wege erfüllten Gängen II. 1158. — Durch Fortführung des überschüssigen kohlensauren Kalk II. 1112, 1176, findet nur bei reinen Kalksteinen statt II. 1178, wohin der ausgelaugte Kalk gekommen ist II. 1181, 1183, 1184, Versuche zur Erläuterung dieses Processes II. 1177, und wie viel D. die Kalksteine auf diese Weise liefern können II. 1177. — Gewässer haben sie von oben nach unten bewirkt II. 1167 ff. — Groſse Kalkmassen, welche im Fassathal fortgeführt wurden, machen es begreiflich, wie selbst ein geringer Magnesiagehalt in ihnen Material zur Dolomitisirung liefern kann II. 1472. — D. durch plutonische Umwandlung, Gründe gegen dieselbe II. 1184 ff.

Don, bei Aberdeen, enthält wenig kohlensauren Kalk II. 1623. — Analyse II. 1518.

Don, russischer, II. 1538. — Was er dem schwarzen Meere zuführt II. 1539.

Donau, Analyse II. 1511, 1538, 1588. — Aufgelöste Theile II. 1587. — Schwebende Theile II. 1587, enthalten Carbonate und wenig in Salzsäure auflösliche Theile II. 1588, stimmen mit der Zusammensetzung der Absätze des Rheines im Bodensee II, 1589. — Ursprung der Carbonate, und ob sie in das schwarze Meer gelangen II. 1589.

Donnersberg, Armuth der Quellen I. 560. — Süsse Quellen I. 558—559.

Doppelfluorüre, alkalische, im Glimmer I. 502.

Dornreiſser, Analysen II. 1048, zeigen einen sehr geringen Gehalt an löslichen Salzen II. 1049. — Bandförmige Struktur II. 2093. — Gypsringe in groſser Anzahl II. 1054 ff. — Mit Gypsrosen überzogen II. 1054. — Vorzugsweise kohlensauren Kalk in concentrischen Ringen enthaltend II. 1045, in drusenartigen Stellen körnigen Kalk II. 1046. — Im Travertin ähnliche Bildungen II. 1047.

Dornsteine, Analysen derselben II. 1048. — Kieselsäure in denselben mit Basen verbunden II. 1050—1053. — Enthalten wenig lösliche Salze II. 1049. — In Nauheim II. 1045. — Strahlgyps in denselben II. 1047.

Doubs, Analyse II. 1520.

Drau, ihre Quelle reich an kohlensaurem Kalk setzt Kalktuff ab II. 1523.

Driburg, Erhebungsthal I. 295. Kohlensäure - Entwickelung I. 284, 287, 293, 296, 298, 299, 305, 319.

Druckhypothesen II. 388, 393, 466, 887, 962, 1025. — Der Druck hat keinen Einfluſs auf chemische Verwandtschaft und befördert nicht das Auflösungsvermögen der Flüssigkeiten II. 1025, 1026. — Druck das Losungswort der ultraplutonischen Schule II. 38. — Warum der Druck nicht chemisch verändernd wirkt II 1025—1026, 1029. — Seine Wirkung beschränkt sich nur auf eine Aenderung des Aggregatzustandes der Körper II. 1030—1031.

Drusenräume, Alter, relatives, ihrer Einflüsse II. 286. — Ausfüllung I. 608. — Deren Ausfüllungsmassen sind stets Infiltrationsproducte II. 1057, aus kalten Gewässern entstanden II. 820 ff. — Bandförmige Struktur ihrer Ausfüllungen II. 2093. — Bildung groſser Feldspathkrystalle in ihnen II. 1056. — Bildungen, jüngere, der D. Kalkspath oder Arragonit, ältere Sphärosiderit oder Eisenoxydhydrat II. 820 ff., ähnliche Verhältnisse in der Ausfüllung der Mandeln im Melaphyr II. 820. — Bildungsart ihrer Einschlüsse II. 287. — D. des Granit, Chlorit, eisenhaltiger, in ihnen II. 625, 653, 833, Fluſsspath in ihnen II. 625, Kalkspath in ihnen II. 657, Heliotrop in ihnen II. 1277. — Kie-

Digitized by Google

selsäure in ihnen, in beiden Modifikationen II. 231. — Kieselsäure scheidet sich früher in ihnen als kohlensaurer Kalk ab I. 702. — In Mandelsteinen, die Folge von Zersetzungsprocessen mit Raumverminderung II. 807. — D. und Spalten, Sonderungen in denselben II. 16.
Duckstein siehe Traſs.
Dürrenberg, Soole, Beobachtungen über zunehmenden Salzgehalt I. 211 u. 217. — Merkwürdiges Ereigniſs I. 73, 207. — Ergiebigkeit der Soole I. 209. — Groſse Quantitäten fortgeführten Salzes I. 225. — Steinsalzlager nicht sehr fern I. 210. — Versuche über den Einfluſs der niedersinkenden Salztheile I. 212, 220.
Durchbrüche durch Kohlensäure-Exhalationen nicht veranlaſst I. 299—300.
Durchsichtigkeit der Mineralien, ihr Verlust II. 485.
Duttweiler, brennender Berg II. 122.
Dysluit II. 1902.

E.

Eaux Bonnes I. 46.
Ebbe und Fluth, Einfluſs auf Absätze II. 1600 ff., auf artesische Brunnen I. 68—71. — Für die Geologie bedeutungsvoll II. 1602. — Die Ebbe führt die schwebenden Theile weit in das Meer hinein II. 1605, dieſs hängt von constanten Ursachen ab II. 1618.
Efflorescenzen I. 853 ff., 864.
Ehlit II. 2008.
Ehrenbreitstein, Mineralquelle, Analyse I. 360.
Eichenholz, vermodertes, Humus aus ihm, wie er aus frischem E. entstanden sein kann II. 1790, diese Umwandlung giebt eine klare Vorstellung von der Umwandlung des Holzes in Stein- und Braunkohlen II. 1793.
Eifel, Kohlensäure-Entwickelung I. 244, 300, 302, 312, 318. Säuerlinge I. 244.
Eisen und Mangan setzen sich zuerst ab II. 823 u. 1370, Eisen früher II. 1370, 1967. — Ihr Ursprung in Quellen I. 410—411.
Eisenapatit I. 728; II. 2006, 2008, (phosphorsaures Eisenmangan) Bildung I. 728.
Eisenblau II. 2005. — Eine Ausfüllung von Belemniten, Gryphiten in Menschenknochen I. 725; II. 2006, Uebergang in Grüneisenstein II. 2006. — Zusammensetzung II. 2006.
Eisenblau, späthiges, Umwandlung nach Stilpnosiderit II. 1353ff.
Eisenerze II. 1325. — Ammoniak in ihnen II. 114—118. — Arsenik in ihnen II. 2078. — Bildung I. 882 ff., 901 ff., 917 ff., 940 ff.; II. 568, 806 ff., 812 ff., 830, 880, 959, 964 ff., 1060 ff., 1080 ff., 1325. — Bildung aus aufgelösten Eisensalzen und aus festen eisenhaltigen Substanzen II. 1364, aus den unorganischen Bestandtheilen des Holzes I. 924—931, aus Fukus-Arten I. 925 ff., aus zersetzten Fukus-Arten I. 769, aus verfaulten Seegräsern I. 865. — Künstliche Bildung I. 655, 916, 926, auf Geschieben, auf Mäusen I. 919, in einem Mineralwasser I. 918. — In Sümpfen I. 919. — In Braunkohlen I. 923. — Dass er in Drusenräume als solcher eingeführt worden sei, ist zweifelhaft II. 1322. — In Formen verschiedener Mineralien II. 1327. — In Gängen rühren von Eisensilicaten im Nebengestein her II. 1867, 2098, vom Glimmerschiefer II. 2098, Eisenerze in oberen Teufen, andere Erze in unteren Teufen der Gänge II. 1873, 2091, zu vermuthen, daſs es dieselben Gewässer waren, welche diese verschiedenen Absätze bewirkt haben II. 2091. — Gemenge mit Granat, Augit oder Hornblende manchmal in ihnen II. 571 ff. — Mit Kalkstein in inniger Verknüpfung II. 1060, 1084, abhängig von Schalstein-

und Grünstein-Bildung II. 1061. — Kupfer in ihnen II. 2079. — E. und Manganerze können sich aus denselben Gewässern an verschiedenen Orten absetzen II. 810, 1370, häufig auch gleichzeitig II. 825. — Petrefacten in ihnen II. 1061, aus Uebergangskalk hervorgegangen II. 1068. — Mit Pflanzenabdrücken, Analyse II. 1852. — Keine plutonische Bildung I. 940. — Mit Quarz, warum dieser das erste, Brauneisenstein das zweite Gangglied ist II. 2099. — E. und Quarz, Parallele zwischen ihnen II. 1341. — E. der Stein- und Braunkohlenformation in groſser Menge I. 949—950, Analyse II. 1833 ff., Berechnungen II. 1839, Bildung II. 1836 ff., 1863. — Umwandlungen unter sich, nicht aber in andere Mineralien II. 1325, 1363 ff. — Die E. werden durch 26 Mineralien verdrängt II. 1325-1327.—Vanadin in ihnen II. 1986. — Haben die meisten Verdrängungen in den Gängen bewirkt II. 2119. — Vorkommen I. 882 ff., 901 ff., 917 ff., 940 ff.; II. 568, 806 ff., 812 ff., 830, 880, 959, 964 ff., 1060 ff., 1080 ff., 1325.

Eisenerzgänge, wo die Ausfüllung Brauneisenstein ist, ist der Grauwackenschiefer braun, wo sie Eisenspath ist, ist er blau II. 759. — Verhalten zu Zinnerzgängen II. 2118.

Eisenerzlager im Dolomit II. 1158. — Eisen entstanden durch Verdrängung des kohlensauren Kalk durch eisenhaltige Gewässer II. 1180.

Eisen, gediegenes, Analysen II. 2075. — Mehrere Fundorte ged. E. II. 2077. — Nickelhaltig aber ohne Kohlenstoff II. 74. — Organische Substanzen, faulende, sind stets die Reduktionsmittel II. 2077, Kohlenwasserstoff-Verbindungen mögen einen besonderen Antheil nehmen II. 2078. — Platinerz, E. ein wesentlicher Bestandtheil desselben II. 2057, 2076. — Tellurisches ged. E. II. 2075. — Vorkommen in einem Laubholzstamme II. 2076.

Eisenglanz, kohlensaurer Kalk in Muschelschalen durch ihn verdrängt II. 1152. — In Kratern des Vesuv II. 118, 1325. — Umwandlung in Brauneisenstein II. 381, 1351 ff., in Kalkspath II. 381, in Quarz II. 1200, 1260 u. 1319. — Ein Vererzungsmittel II. 232.

Eisenglimmer im Taunusschiefer II. 1650. — Umwandlung in Kalkspath II. 169.

Eisenkies II. 1907. — Absätze desselben aus Quellen I. 917—919. — Analysen von Zersetzungsprodukten der E. II. 1356. — Bildung I. 918; II. 35, 1329, 1364, keine plutonische Bildung I. 935. — In Braunkohlen I. 923. — Eisenspath von ihm begleitet II. 2130. — In Faserkohle I. 924. — Die Fukus-Arten liefern Material zum E. I. 925—926. — Stets goldhaltig II. 2053. — Nicht im Kalk I. 921. — Kohlensäure durch ihn in die Atmosphäre geführt II. 54—55. — Kohlenstoff wird zu seiner Bildung in groſsen Quantitäten verbraucht II. 35. — In krystallinischen Gesteinen I. 930—931. — Mit Magnetkies in Gesellschaft II. 1361. — In Miſsbildungen II. 1685. — Schwefel ein Zersetzungsprodukt des E. II. 1358, 1361. — Wohin die Schwefelsäure des zersetzen E. gekommen ist II. 1357. — Von gediegenem Silber begleitet II. 1340. — In Steinkohlen I. 922. — Im Thone I. 921. — Umwandlungsprocesse: nach Arsenikkies II. 1360, nach Barytspath I. 635 u. II. 1334 ff., Cölestinspath auf diesen Pseudomorphosen II. 1335 ff., theils in Braun-, theils in Rotheisenstein umgewandelt II. 1359, in Brauneiseistein II. 1355 ff., Eisenoxydhydrat, unter welchen Bedingungen es in E.

Digitized by Google

umgewandelt wird II. 1365, mögliche Umwandl. in Eisenspath II. 1360, in Eisenvitriol II. 1357, 2011, Kalkspath in E. I. 932 u. II. 1328, 1333, nach Magnetkies II. 1360, nach Quarz I. 932; II. 1259 u. 1319, in Quarz II. 1260, in Rotheiseinstein II. 1355 ff., zeigt sich meist, wenn die ihn enthaltende Gebirgsart der Verwitterung unterworfen ist II. 1355, nach Rothgültigerz II. 1339 ff., 1938, nach Schwarzgültigerz II. 1339 ff., 1938, nach Sprödelglaserz II. 1339, in Strahlkies II. 1363, nach Strahlkies II. 1363, in Zinnober II. 1934. — Wie diese Umwandlungen zu denken sind II. 1359. — Ein Vererzungsmittel I. 920 ff.; II. 231, 2129, in Steinkohlen II. 1829. — Ein verkiester Bergmann II. 1364. — In Versteinerungen durch Eisenkies I. 920 ff. — Verwitterung II. 1356.

Eisenkiesel, Glühverlust II. 1226. — In Serpentin II. 1488, 1490. — Umwandlung nach Kalkspath II. 1299—1304.

Eisenlager, durch Verdrängung von Kalklagern entstanden II. 1152, 1333.

Eisennatrolith II. 2264.

Eisennickelkies II. 1947.

Eisenocher, als Absätze aus Quellen groſse Quantitäten derselben I. 904. — Arsenik in ihm II. 1769, 1901. — Römische Baureste unter denselben I. 373.

Eisenopal, brauner, ist Eisenoxydhydrat, schwarzer ist Mangansuperoxyd II. 797; (siehe Basaltgänge, alte Birke).

Eisenoxyd, Absatz desselben II. 806. — Formloses, durch Schwefelwasserstoff in Eisenkies umgewandelt II. 277. — E. und Kieselsäure, constantes Verhältniſs zwicshen ihnen II. 1240. — Löslichkeit I. 875. — E. und Manganoxyd meist in Gesellschaft II. 2043. — Umwandlung nach Kalkspath II. 1328—1333, diese Pseudomorphose mit Barytspath bedeckt II. 1333, nach Magneteisen II. 598—599. — Gehört zu den unveränderlichsten Mineralien II. 1220. — Zersetzt von Diamant II. 94.

Eisenoxyd, arseniksaures, das Vorkommen in Ocherlagern entspricht dem des Arsenikeisen in Eisenspathgängen II. 2088.

Eisenoxyd, molybdänsaures, II. 1982.

Eisenoxyd, phosphorsaures, in Sprudelsteinen I. 890, 891.

Eisenoxyd, schwefelsaures, II. 2012. — Durch dasselbe Zersetzung der Blende II. 1199.

Eisenoxydhydrat, (siehe auch Brauneisenstein und Eisenocher). Absätze I. 901—902. — Abscheidung des E. aus Gewässern findet vorzugsweise zuerst Statt, später die des Manganoxyd mit den Carbonaten der alkalischen Erden II. 806, 824, 1370. — Absatz aus heiſsen Quellen I. 882 ff.; II. 815, aus kalten Quellen I. 901 ff. — Auflösung durch alkalische Bicarbonate II. 1327, wahrscheinlich auch durch kohlensauren Kalk und kohlensaure Magnesia I. 875 ff.; II. 1327. — Kieselsäure und kohlensaurer Kalk scheiden sich nicht in so groſser Menge ab, wie kohlensaur. Eisenoxydul I. 901, 902. — Kohlensaurer Kalk in Muschelschalen durch E. verdrängt II. 1152. — Die Krystallisation des kohlensauren Kalk durch E. gestört II. 1053. — Pseudomorphosen nach Eisenzinkspath II. 1205. — Rothbraunes E. II. 1349. — Umwandlung nach Eisenoxyd II. 1350 ff., nach Zinkspath II. 1205. — Einer der unlöslichsten Körper II. 1205. — Auf den Verdrängungs-Pseudomorphosen II. 205—207. — Vorkommen in der Umgebung des Laacher-See I. 901, 904. — Wassergehalt II. 1350, sehr verschieden II. 1349 ff.

Eisenoxydsilicat, Bildung auf nassem Wege II. 783 ff. — E. und Manganoxydsilicat, Löslichkeit

Digitized by Google

I. 881. — Und Thonerdesilicat, Löslichkeit I. 881. — Vorkommen in Quellen und deren Absätzen II. 784.

Eisenoxydul, im Basalt oxydirt II. 37. — Im bunten Sandstein I. 454. — E. und Eisenoxydulsilicate I. 802 ff.; II. 1877. — Im gelben Sandstein I. 453. — In Grünerde und Grünsand I. 454. — Im Keupermergel I. 454. — Oxydation II. 802. — Durch seine Oxydation werden der Atmosphäre groſse Mengen Sauerstoff entzogen II. 33, 36 ff. Seine Oxydation ein kräftigeres Mittel zur Ausscheidung von Eisenoxydhydrat, als die Verflüchtigung der Kohlensäure zur Ausscheidung des kohlensauren Kalk II. 812 ff. — Im rothen Sandstein I. 453. — Im Thonschiefer I. 454.

Eisenoxydul, kohlensaures, II. 1992. — Sein Absatz aus Gewässern schwierig erklärbar II. 1202, 1342, dagegen I. 902, Versuche hierüber II. 1342. — Kein Absatz aus aufsteigenden Quellen II. 814 ff. — Absatz aus kalten Quellen I. 902 u. 904, aus einer Mineralquelle I. 371. — Bildung I. 903, 945, 950; II. 724, 782, 1329. — E. und Blende wechseln fünfmal mit einander II. 1874. — In Drusenräumen II. 822, vom Eisenkies in untergeordneten Verhältnissen begleitet II. 2130, welchen Zusammenhang dieſs hat II. 2130, Zusammensetzung eines Sphärosiderit in einem Drusenraume II. 821. — Scheint in wasserfreies Eisenoxyd unmittelbar überzugehen II. 1333. — Kalkerde in geringer Menge oder gar nicht in ihm II. 813—814. — Kohlensäure neben Kohlenoxydgas in der Hitze von ihm entwickelt II. 817. — Krystallisirt mit kohlensaurem Kalk, Eisenoxydhydrat mengt sich bloſs bei II. 1053. — Kupferkies, spätere Bildung desselben II. 2131. — Lager, bedeutende, in Braunkohlen, Bildung II. 1841. — Mangan in ihm II. 825—826. — Setzt sich aus Quellen früher ab, als kohlensaurer Kalk I. 904; II. 813. — Im Meerwasser und in sedimentären Bildungen I. 454—455; II. 1151. Kann ein Produkt organischer Thätigkeit II. 1153, aber auch eine Verdrängung von kohlensaurem Kalk sein II. 1152, 1155. — Seine Nieren umschlieſsen Fische und Pflanzenabdrücke, und enthalten phosphorsauren Kalk II. 1841 — Wird in der Siedhitze des Wassers durch Kieselsäure und durch Quarz theilweise zersetzt II. 789. — Als Sphärosiderit I. 904. — In Sprudelsteinen I. 890, 899. — Umwandlungsprocesse: nach Barytspath II. 1334, nach Bitterspath II. 1150, 1333 ff., in Brauneisenstein II. 1341 ff., 1343, 1352, in Hornstein II. 1304, nach Kalk II. 1150, nach Kalkspath II. 823—824, 1150 u. 1328—1333, in Magneteisen II. 583, 1344, 1352, in Quarz II. 1200, 1260 u. 1304, in Rotheisenstein II. 1341 ff., 1344, 1352. — Ein Versteinerungsmittel II. 233, von Calamniten II. 1831 ff., 1841. — In Wasser suspendirt wird kohlens. Eisenoxydul von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123. — Zusammenvorkommen des Eisenspath mit Kupferkies und manchmal auch mit Malachit oder Kupferlasur, mit Bleiglanz, Blende, Arsenikkies, Fahlerz und Antimonglanz, wie dieſs zu begreifen ist II. 2131—2132.

Eisenoxydul, phosphorsaures, bildet ein merkwürdiges Lager, kommt in Quellen vor I. 729. — Sehr schwerlöslich I. 721.

Eisenoxydul, wolframsaures, künstliches, durch Oxydation scheidet sich Wolframsäure aus II. 1969.

Eisenoxydulbicarbonat, Absätze I. 903. — Auflöslichkeit I. 387. — Kalkcarbonat setzt sich später ab als E. II. 814. —

Digitized by Google

Zersetzung durch kieselsaure Kalisilicate II. 1482.
Eisenoxydulsilicat, einfaches, I. 802 ff. — In Gewässern I. 803. — In sedimentären Gesteinen I. 886.
Eisenoxydulsilicat, wasserhaltiges, I. 802—812.
Eisenoxydulsilicate I. 800. — Absatz aus Gewässern II. 1050. — Ausscheidung aus Gewässern nur bei Abwesenheit von Sauerstoff II. 785. — Bildung II. 567, auf nassem Wege II. 781—784. — Reducirt den Diamant II. 95. — In Kohlensäuerlingen I. 770. — In allen sedimentären Formationen I. 454 ff., 942, 951. — Im Sprudelstein I. 890—891. — Zersetzung I. 456.
Eisensalze, arseniksaure, Bildung II. 1365.
Eisensalze, phosphorsaure, Bildung I. 727, 942, 1365.
Eisensinter, Zersetzungsprodukt von Arsenik und Eisenkies II. 1989, zeigt, daſs arseniksaures Eisenoxydul in Gewässern aufgelöst ist II. 2088, sein Absatz erfolgt wahrscheinlich durch höhere Oxydation II. 2088.
Eisenspath siehe kohlensaures Eisenoxydul.
Eisenspath-Formation II. 1874.
Eisensteine siehe Eisenerze.
Eisensteinmark I. 801.
Eisenvitriol, Bildung II. 2011. — Phosphorsaurer Kalk durch E. zersetzt I. 724 u. 726. — Umwandlung in Apatit II. 2012, nach Eisenkies II. 1357, 2011. Zersetzung durch Kalkbicarbonat II. 1201, 1357, durch Magnesia- und alkalische Carbonate II. 1358.
Eisenzinkspath, Umwandl. in Eisenoxydhydrat II. 1205.
Eklogit, Fragmente von E. in Chloritgängen II. 1476. — Gemengtheile II. 1476, 1484. — Die Hornblende des E. nimmt nach und nach den Charakter von Serpentin an II. 1479, und wandelt sich in ihn um II. 1484, 1489. — Die Kalksilicate seiner Hornblende und des Granat wurden auf ein Minimum zersetzt II. 1490. — Uebergang in Granulit II. 1476 ff. — Uebergang des Granat des E. in Serpentin II. 1479. — Umwandlungsproceſs in Chlorit II. 1484, in Serpentin II. 272, 1475, 1484, nach oben und seitwärts II. 1479, mit einer Ausscheidung von Kieselsäure verknüpft II. 1484, in Speckstein II. 1484, in Talk II. 1484.
Eläolith, Umwandlung in Spreusteine II. 2156.
Elatonit II. 1801.
Elbe, Absätze in der Insel Grasbroock II. 1596, Folgerung und gegen dieselben II. 1597. — Analyse II. 1511. — Schwebende und aufgelöste Theile II. 1587, jene brausen nicht mit Säuren II. 1587.
Elektrum ist Silbergold II. 2051.
Elfenbein widersteht sehr lange der Zerstörung I. 738.
Ellerbach I. 15.
Elton-See, Analysen II. 1732, Summe des Chlornatrium und Chlormagnesium in drei Analysen gleich II. 1735, 1738. — Der Elton-See wird einst eine gesättigte Chlormagnesium-Lösung werden II. 1738 ff. — Chlomagnesium und Chlornatrium, Ursache der verschiedenen Verhältnisse derselben II. 1735, Versuche zur Erklärung II. 1735 ff. — Gypskrystalle im Boden der Umgebung und Bitterspathkrystalle auf dem See II. 1732—1733. — Kochsalzgehalt mit dem im Todten Meer übereinstimmend II. 1738. — Ist eine sehr concentrirte Mutterlauge, aus der sich groſse Massen von Kochsalz abscheiden II. 1733. — Unter dem Ocean gelegen, Folgerungen daraus II. 1734. — Salzschichten in den Umgebungen als Absätze aus dem See II. 1733. — Schwefelssaurer Kalk, welcher ihm durch den Chlarisacha zugeführt wird, schlägt sich aus ihm nieder II. 1743—1744. —

Digitized by Google

Seine Zuflüsse sind alle mehr oder weniger salzhaltig II. 1732, Analysen derselben II. 1734.
Ems Kohlensäure - Entwickelung I. 249.
Enargit II. 1939.
Enterbor, Analyse I. 359.
Epidot Albit auf ihn II. 889. — In Drusen der Mandelsteine II. 651, 655. — Im Gemenge mit Kalkspath II. 609, 656. — Nach starkem Glühen durch Säuren zersetzt II. 416, 472. — Im Granat II. 477. — Kalk-Epidot und Mejonit nahe gleicher Mischung II. 416. — Löslichkeit II. 978. — Im Syenit II. 923. Im Taunusschiefer II. 1650. — Umwandlung in Glimmer II. 416, in Wernerit II. 415—416, nach Wernerit II. 413—415, 656. — Mit Versteinerungen II. 973, 1095. — Vorkommen II. 416. — Zersetzung in Magneteisen II. 415.
Epistilbit I. 854.
Erdbeben, Gasentwickelung bei demselben I. 837.
Erden, alkalische Silicate derselben und ihre Löslichkeit I. 771. — E. und Kohlensäure im Meere II. 1130. — Mehlartige E. aus Schweden besteht aus Kieselsäure und Quellsäure I. 982.
Erden, kohlensaure, auf chemischem Wege keine Abscheidung aus dem Meere II. 1135. — Werden mit wenigen Ausnahmen von Kieselsäure verdrängt II. 1306.
Erdfälle I. 25, bezeugen die Fortführung des kohlensauren Kalk II. 1170—1172. — In der Kreideformation von Dänemark I. 29.
Erdkobalt II. 2049.
Erdkruste, die chemischen Processe, welche in derselben auf nassem Wege von Statten gehen I. 353—401.
Erdoberfläche, ihre Temperaturverhältnisse I. 77.
Erdpech, elastisches, II. 1801, 1803.
Erdsalze im Meere werden zersetzt von Kali-Silicat und Carbonat I. 843.
Erie-Kanal, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1750.
Erinit II. 1990.
Erlan II. 957. — Ein Zersetzungsprodukt II. 957, 1094.
Erlenbor, Analyse II. 359.
Erscheinungen, die gewaltsamsten, greifen wenig in die allgemeinen Verhältnisse der Natur ein II. 41.
Erschlürfen der Mineralquellen I. 371.
Erstarrung geschmolzener Massen II. 2278. — Versuche über dieselbe in engen Kanälen I. 740.
Erze II. 1864 ff. (siehe auch Erzgänge). — Ihr Absatz hängt wesentlich davon ab, dass lösliche metallische Verbindungen in die Gänge durch Gewässer geführt, und darin als schwerlöslichere abgeschieden werden, denn die schwerlöslichsten finden sich in ihnen II. 2121, Absatz in Gängen krystallinischer Gesteine und die Bildung letzterer aus amorphen Massen manchmal coordinirte Processe II. 2020. — Altersfolge der E. II. 1865, 1867. — Bildung II. 2106 ff., in Gängen I. 916; II. 960, auf künstlichem Wege II. 2108, auf nassem Wege ausschlieſslich, Beweis dafür II. 1984, 2121. – Bleisalze, schwerlöslichste, das Vorkommen derselben beweiset die Bildung der E. auf nassem Wege II. 1984. — Dolomit ist älter als sie II. 119?. — Gangarten, Folge der Bildung derselben II. 1871 ff. — Genesis II. 2121 ff. — Nicht metallische Stoffe, mit denen verbunden die Metalle vorkommen II. 1864. — Nebengestein, mit Erzen und gediegenem Silber imprägnirt II. 2110, die E. sitzen selten unmittelbar auf demselben II. 2100, stammen von ihm ab II. 2109. — E. in Quarz eingewachsen, rühren wie dieser von zersetzten Silicaten her

Digitized by Google

II. 2098, sind manchmal sehr fein eingesprengt II. 2099. — Sublimationen in Erzgängen, warum sie nicht denkbar sind II. 2122. —

Erzgänge, (siehe auch Gänge). Anschaaren und Kreuzen derselben, Beziehungen II. 2119. — Antimonerze unzweifelhafte Sekretionen aus dem Nebengesteine der E. II. 2106. — Ausfüllungen der Spalten, auf mechanischem Wege II. 2093 ff., treten mit oder ohne Absätze aus wässrigen Lösungen auf II. 2094, solche Ausfüllungen können in krystallinische Gesteine umgewandelt werden II. 2095 —2096. — Barytspath, wie dessen Einführung in die Erzgänge zu begreifen ist II. 2103. — Bleiglanz und Kalkspath, vielfacher Wechsel zwischen ihnen II. 2101—2102. — Die Eisenerze haben die meisten Verdrängungen bewirkt II. 2119, Veredlung dadurch II. 2119. —Elektromagnetische Strömungen in ihnen II. 236. — Erzarmuth in den Gängen im reinen Glimmerschiefer II. 2111 ff., im glimmerartigen Gneiſs II. 2113, im Thonschiefer und in der Grauwacke II. 2112—2113, im Serpentin II. 2113. — Erzführung, Verhalten in Gangkreuzen II. 2112, 2114—2115, 2119, 2120, im Anschaaren der Gänge II. 2114, 2119—2120, siehe auch Erze. — Erzreichthum, verknüpft mit einem mehr oder weniger kaolinartigen Zustande des Gneiſs II. 2110, in den Gängen eines aus Feldspath und Quarz bestehenden Gesteins II. 2111, 2116, in einem kohlenstoffreichen Gestein II. 2111, im Grünstein, Hornblendegestein, im hornblendereichen Gneiſs II. 2113, dagegen II. 2113. — Fluſsspath, wie dessen Einführung in Erzgänge zu begreifen ist II. 2103. — Die Gänge nehmen nicht bloſs an Erzen, sondern auch an Mächtigkeit beim Uebergange aus einer Gebirgsart in eine andere ab II. 2116, wovon dieſs herrühren kann II. 2116—2117. — Ganglieder, ihr Verhältniſs zu verschiedenen Teufen II. 2109 ff., G., metallische und nicht metallische, im Nebengestein II. 971, 2102, 2109, G. in mannichfachen Verknüpfungen II. 2100, Ganglieder, verschiedene, scharfe Grenzen zwischen ihnen II. 2102—2103, Folgerungen aus dem Zusammenvorkommen derselben II. 1875, 2096. — In der Formation I Erze und Mineralien durch einander, letztere zuerst, erstere zuletzt gebildet II. 2096. — Feldspath in der Formation II die erste, Anatas, Rutil u. s. w. die zweite Bildung II. 2096, Aehnlichkeit mit der Bildung krystallinischer Gesteine II. 2097. — In der Formation III ging der Absatz des Quarz dem des Zinnstein voran II. 2097. — In der Formation IV Quarz stets das erste Gangglied in überwiegender Menge II. 2097, in ihr sehr häufig scharfkantige Bruchstücke vom Nebengestein II. 2097. — In der Formation V bis IX, XI und XIV Quarz am häufigsten das erste Gangglied, mithin unterlagen Feldspath oder feldspathartige Massen des Nebengesteins zuerst der Zersetzung II. 1277, 2098, Schwefelmetalle unmittelbar auf Quarz folgend II. 2100. — Gangmassen, Reihenfolge II. 2191. — Granat und Hornblende in E., Verhalten II. 2117—2118. — Kalkspath stets jünger als die Erze II. 2100. — Kalkspath und Bleiglanz, vielfacher Wechsel zwischen ihnen II. 2101—2102. — Die Metalle in ihnen in demselben Verhältniſs zum Quarz als in Quellen II. 1295, 2098. — Metallgehalt in Erzgängen, Ursachen, warum er mit dem Auftreten gewisser Mineralien zu- oder abnimmt II. 2117 ff. — Nebengestein und Erzgänge, Be-

Digitized by Google

ziehungen zwischen ihnen II. 2106 ff., 2115 ff. — Nebengestein, zersetzter Zustand desselben in der Nähe der Erzgänge II. 2110, 2112, 2115. — Pseudomorphosen II. 2119. — Quarz mit Barytspath gemengt II. 2105. — Schwefelmetalle, die durch sie vererzten Petrefakten zeigen, welchen Antheil organische Ueberreste an ihrer Bildung nehmen II. 2129. — Schwefelsaurer Kalk und schwefelsaure Magnesia, das Vorherrschen dieser Salze in Flüssen, setzt ein Vorherrschen derselben in Gesteinen voraus II. 2129. — Die Bedingungen zur Bildung dieses Gases fehlen nicht in Gängen II. 2124 — 2125, kohlenstoffreiche Gesteine und schwefelsaure Salze im Nebengesteine sind solche Bedingungen II. 2125. — Silbererze mit Kalkspath II. 2105. — Silbergehalt um so geringer, je jünger die sedimentären Nebengesteine II. 2114. — Silicate, metallische, deren Einführung in Erzgänge II. 2122, Umwandlung durch Kohlensäure in Carbonate II. 2123, Bildung der Carbonate auf andere Weise II. 1990, Umwandlung der Silicate durch Schwefelwasserstoff in Schwefelmetalle II. 2123. — Spalten, ob sich grofse oder kleine bilden, hängt von der Struktur des Gesteins ab II. 2116. — Struktur-Verhältnisse in ihnen II. 2091 ff., wesentlich verschieden von denen der Gesteinsgänge II. 2093, kann nicht für die eruptive Bildung der letzteren sprechen II. 2093; bandförmige Struktur ist nur durch Absätze aus Gewässern zu erklären II. 2092, ähnliche bandförmige Strukturen in Dornreifsern im Sprudelgestein, in Ausfüllungen der Drusenräume II. 2093. — Turmalin, Verhalten desselben II. 2117—2118. — Vegetabilische Ueberreste in sedimentären Gesteinen haben nach langen Zeiträumen noch Schwefelwasserstoff geliefert II. 2129. — Verwandtschaftsgesetze in Erzgängen haben sich nie auf feuerflüssigem Wege geltend gemacht II. 2122. — Vorkommen mit Basaltgängen II. 795—844. — Zeolithe auf Erzgängen II. 1875.

Erzlager, im Dolomit, Bildung II. 1209—1210. — Grammatit in ihnen II. 860. — Granat auf denselben II. 459-462. — Hornblende in denselben II. 965. — Im Muschelkalk II. 1190. — In Skandinavien enthalten wasserfreie und wasserhaltige Silicate II. 530 ff.

Erzstöcke, Anthracit in denselben II. 968. — Erzstock im Taberg II. 964.

Las Escaldas I. 46.

Esmarkit, Umwandlung nach Cordierit II. 373.

Euchroit II. 1990.

Eudnophit im Syenit II. 886. — Eine dimorphe Abänderung des Analcim II. 887.

Eukairit II. 1948.

Eulger-Hof, Mineralquelle, Analyse I. 360.

Euphodit braust mit Säuren II. 949. — Diallag im E. hat eine sehr abweichende Zusammensetzung II. 950. — Bildet Uebergänge vom Labrador zum Anorthit II. 950. — Umwandlungsprocefs nach Feldspath II. 949. — Eine Varietät des Gabbro II. 949. — Zusammensetzung des Feldspath in ihm II. 949.

Euxenit II. 1359, 1959, 1962.

Exe, Analyse II. 1516.

Exhalationen (siehe Gasentwicklungen). Der Kohlensäure, I. 243—352. — Ein allgemeines Phänomen I. 319. — Kommen nicht aus Braunkohlen I. 313—315. — Aus dem bunten Sandstein I. 297. — Ihre Entstehung I. 311. — In Erhebungsthälern I. 295—296. — Ihr reiner Geschmack und Geruch I. 310. — Aus dem Innern I. 350

Digitized by Google

—352. — Messung der E. I. 274 —278 u. 282—283. — Ihre Pressung I. 221—252 u. 261. — Ihre Reinheit I. 303. — Unter allen sedimentären Formationen ist ihr Heerd I. 298. — Ihr Vorkommen I. 244—245 u. 249 —250.

Exhalationen, salzsaure, aus dem Vesuv I. 570.

Externsteine I. 12; II. 1637.

F.

Fäulniſs ein kräftiges Desoxydationsmittel I. 942.

Fäulniſsprocesse, Ursache der Bildung von Kohlensäure I. 339—345.

Fagolit I. 804.

Fahlerz, Analysen II. 1917, 1945. — Bestandtheile, wesentliche und nicht wesentliche II. 1946. — Silbergehalt II. 2071. — Umwandlungsprocesse: in Kupferkies, Kupferlasur und Kupferpecherz II. 1914 u. 1946, in Zinnober II. 1933. — Vorkommen II. 1945. — Zersetzung in Kupferkies II. 1914 ff., dagegen II. 1916, wie diese Zersetzung zu denken ist II. 1916. — Durch seine Zersetzung Kupferlasur und Malachit entstanden II. 1997—1998.

Fahlerz, quecksilberhaltiges, und dessen Zersetzungsproduct II. 1934.

Fahlunit I. 487; (siehe Cordierit). Fluor in demselben I. 487. — Umwandlungsprocesse: nach Cordierit II. 269 u. 372, in Glimmer II. 372, nach Granat (?) II. 486.

Faserkohle und Eisenkies I. 924.

Faujasit I. 854.

Federerz II. 1940.

Fehlenbor, Analyse I. 357. — Gasquelle I. 368. — Kohlensäure-Entwicklung I. 306. 307.

Feldspath I. 395 ff. u. II. 291 —356. — Feldspath, s. auch Orthoklas *), accidenteller und wesentlicher F. II. 293. — Alkalien in ihm I. 858. — Analyse sog. Speckstein-Pseudomorphosen, sie sind Kaoline II. 1500. — Analyse zersetzter Feldspathe von Aue und Bilin II. 300 ff., von Carlsbad II. 297, von Ceylon II. 300 ff., von Geising II. 299 ff., von Halle II. 355 ff., von Ilmenau II. 298. — Arten II. 291, zwei Reihen II. 292. — Ausbildung, krystallinische aus amorphen Feldspathmassen II. 988, 989. — Ausscheidung auf nassem Wege II. 318 u. 331. — Feldspath und krystallinische Quarzausscheidungen II. 336. — Bestandtheile II. 292. — Bildung II. 293, 295, 316 ist eine der ältesten und jüngsten II. 1870, auf nassem Wege II. 316, aus thonigen Massen wird durch hohlensaure Alkalien befördert II. 1438, 2095, Bildung, künstliche, auf nassem Wege, unter welchen Bedingungen sie zu erwarten ist II. 1029. — Bleiglanz in ihm II. 2098. Brocken und Körner von F. in sed. Formationen I. 456. — Eisenoxydul in ihm I. 410. — Im Euphodit II. 949. — Neben frischen F. völlig zersetzte II. 296, 330, 339. Gehalt, merkwürdiger, an kohlensaurem Kalk in zersetzten F. II. 298. — F. in Graniten durch Kalkspath vertreten II. 2348. — Mit Hornblende II. 936. — Eigenthümliche F. in Hornblendegesteinen II. 912 u. 917-918. — F. und Horn-

*) Wo die Species der Feldspathe bestimmt angegeben sind, finden sich ihre Verhältnisse in den Art. Orthoklas, Oligoklas, Albit u. s. w., wo aber die Angaben ungewiſs sind, wie dieſs bei den älteren Autoren häufig der Fall ist, finden sich die Nachweisungen im Art. „Feldspath." Meist beziehen sich diese Nachweisungen aber wohl auf Orthoklas.

blende im Syenit II. 922. — Meist kalkhaltig I. 412. — Bedeutender Kalkgehalt in dem von Ilmenau I. 412. — Die Kaolinbildung steht in geradem Verhältnisse mit der Wasseraufnahme II. 913. — Kaolin, dessen Bestimmung und des Kieselsäure-Verlustes aus dem Wassergehalte II. 914, 920. — Die kieselsauren Alkalien des F. können durch Magnesiabicarbonat in kieselsaure Magnesia umgewandelt werden II. 1482. — F., welcher in dem körnigen Kalk von Ersby eingeschlossen sich findet, Bildung desselben I. 520. — Krystallisation aus Gewässern, welche kieselsaure Alkalien und Thonerde aufgelöst enthalten II. 2159. — Krystallisirt aus amorpher Feldspath-Masse II. 331 ff. — Kupferoxyd in ihm II. 1891, 2098. — Löslichkeit der Feldspath-Arten II. 978. — Magnesia kommt selten vor I. 413. — Mangan in Dendriten I. 411. — Metamorphosen II. 313. — Mürber F. und Pseudomorphosen von Brauneisenstein nach Fluſsspath II. 1337. — Neolith aus zersetztem F. entstanden II. 308 ff. — In den Porphyren der Lenne-Gegenden II. 317. — Pseudomorphosen des F., Schlüsse aus ihnen II. 313. — Quarz, Menge die der F. durch seine Zersetzung liefert II. 1287. — Quarz später als F. im Granit gebildet II. 1291. — F. und Quarze im schiefrigen Porphyr II. 320. — Die Sauerstoff-Verhältnisse in ihm II. 900—901. — Schwefelsäure in ihm I. 473. — Species desselben, Bestimmung II. 913—914, in Hornblendegesteinen II. 941. — Bildet Uebergänge vom Labrador zum Anorthit II. 950. — Uebergang in Pyknotrop II. 1480. — Umwandlungsprocesse II. 313: nach Analcim II. 2172-2173, in Chlorit II. 90, 252, 307, in Euphodit II. 949, in Glimmer II. 252, 303, 1296 ff., in Kaolin I. 764; II. 2328, beginnt mit der Aufnahme von Wasser I. 765, nach Laumontit II. 2170, Analyse II. 2171, wie die Umwandlung erfolgt II. 2172, in Opal II. 302, in Speckstein II. 304 — 305, scheint nicht vorzukommen II. 1499, in Steinmark I. 802; II. 307, in Talk I. 793; II. 89, 306 ff., 578, nach Zeolithen II. 2174, in Zinnerz II. 307. — Veränderte F. finden sich häufiger als unveränderte II. 2320—2321. — Mit einer Versteinerung II. 322. — Verwitterung II. 295 ff., 313. — Verwitterter F. enthält nur noch schwache Reste von F. I. 407. — Vorkommen II. 293, 295, 316, auf Gängen II. 330, 401. — Vosgit eine Species II. 907. — Wird durch Wasser von hoher Temperatur zersetzt I. 764. — Bei der Zersetzung scheidet sich meist Kieselsäure aus II. 302. — Wesentlicher und accidenteller F. II. 293. — Zersetzungen I. 818; II. 295—302 u. 308—309, Kohlensäure Hauptagens der Z. I. 821. — Zersetzung in Kaolin I. 816; II. 297. — Zersetzte F., Alkalien von ihnen in groſsen Quantitäten I. 837, Natronsalze von ihnen I. 852, vollkommen zersetzte F. aus Knollensteinen II. 2330. — Ihre Zersetzung fordert lange Zeiträume I. 837. — Zersetzung durch Schwefelwasserstoff I. 766.

Feldspath, glasiger, Alkalien, deren Verhältniſs II. 2145. — Analysen II. 2188 ff. — Bildung auf nassem Wege II. 2191-2192, 2197. — Kali stets vorherrschend II. 2146. — Umwandlungsproceſs nach Leucit II. 2293. — Verhalten zu Salzsäure II. 2144.

Feldspath, künstlicher, II. 293 ff.

Feldspathkrystalle, groſse, ihre Bildung in Gängen und Drusen II. 1056, 1058, entstehen aus amorphem Feldspath II. 333, in Grauwacke II. 343, 1652, im Sandstein II. 401, im Thonschiefer II. 345.

Feldstein, Analyse II. 2307. —

Umwandlungsproceſs nach Kalkspath II. 312, 2347. — Das einzige zusammengesetzte Silicat als Verdrängungs-Pseudomorphose nach Kalkspath II. 238, 314—315.

Feldstein, dichter, mit der Adinole übereinstimmend, im Wechsel mit Kieselschiefer II. 1651. — Analyse II. 1652.

Feldsteinporphyr 2323 ff. — Analysen II. 938, 1662 ff., 2326 ff. — Chlorcalcium und Chlormagnesium in ihm I. 554—557. — Eisengehalt ist das rothfärbende Princip II. 2335. — Die Feldspathe in F.-P. verlieren ihren Kalkgehalt viel leichter als in feinkörnigen Graniten II. 2332. — Folgerungen II. 939. — Gemengtheile II. 939, 940, 942, 2325, nach der Berechnung II. 940, 2332, Maximum der Feldspathe, Minimum des Quarz II. 2333, die Folgerungen haben viel weniger Sicherheit als bei den Graniten II. 2332, die Rechnung giebt überschüssige Thonerde, woraus auf die Gegenwart von Thonerdesilicaten (Kaolin) zu schlieſsen ist II. 2334. — Schlieſsen sich den Graniten an II. 2344. — Kalkerde ist wahrscheinlich ganz oder gröſstentheils fortgeführt worden II. 2335. — Thonerdesilicate, wasserfreie, (Andalusit, Chiastolith und Cyanit) kommen nicht in ihnen vor II. 2334. — F.-P. und Thonschiefer, Parallele II. 2344. — Umwandlungsproceſs in Thonsteine II. 1663. — Zersetzter F.-P. II. 2327 ff. — Zersetzungsproducte, Chromocher II. 2039, 2329, Knollensteine II. 2329. — Zusammensetzung II. 937 ff.

Felsit ist ein dem Anorthit ähnlicher Feldspath II. 910, 911. — Von Siebenlehn II. 911.

Fergusonit II. 1962.

Fettbol I. 801.

Feuer, ewige, II. 1748.

Feuerstein, Basen in ihm I. 828, 829. — Bildung II. 1247, 1254, 1256. — Buchenwurzeln, versteinerte, in ihm II. 1247. — Cölestin im F. II. 1249. — Entstehung II. 1246—1247. — Ein Gemeng aus Quarz und Opal II. 1246. — Glühverlust II. 1227. — Kalkspath in ihm II. 1248 —1249, 1299—1304. — Kommt meist in Kalksteinen vor II. 1266. — Kieselinfusorien das Material für denselben II. 1248 ff., 1255. — Von Kreide herrührend II. 1247. — In der Kreide, Zersetzungsproducte von Feldspath II. 302. — F. und Kreidelager II. 1255. Morpholite im F. II. 1255 ff. — Mit Quarzkrystallen II. 1269. — Schwimmstein aus ihm hervorgegangen II. 1265. — F.-Spongien II. 1257. — Umwandlungsprocesse: in Meerschaum II. 1268 ff., in Speckstein II. 1265. — Verdrängung der Kalkerde durch Kali II. 419 ff. — Verkieselung von Holz zu F. II. 1248. — Versuche II. 1268. — Verwitterung II. 1267, durch sie geht die Kieselsäure aus der unlöslichen Modifikation in die lösliche über II. 1267. — Verwitterung von F.-Massen II. 419. — Vorkommen II. 1254 ff.

Fibroferrit II. 2012.

Fichtelgebirge, Säuerlinge I. 244.

Fichtelit II. 1803.

Ficinit II. 2006.

Fische, Reste von ihnen der devonischen Formation nur in Sandsteinen nicht in Kalksteinen II. 1612.

Flötzgebirge, aufsteigende Quellen in demselben I. 41 und 43—44.

Fluor in Absätzen aus Gewässern I. 492, 494, 495. — Im Apophyllit I. 484. — In böhmischen Mineralwassern I. 492. — Cer das einzige schwere Metall, mit dem verbunden F. vorkommt II. 2020. — F. und Chlorapatit I. 488. — Im Chlorit I. 522. — Im Fahlunit I. 487. — F. und Fluorcalcium I. 493. — In fossilen Knochen I. 493. — In Gewässern I. 484. — Im Gi-

Digitized by Google

gantolith I. 487. — Glimmer Hauptquelle desselben I. 486 u. 521. — In Hornblende I. 514—515. — In Karlsbads Sprudelsteinen I. 494—495. — Im Meerwasser I. 493. — In Pflanzen und ohne Zweifel auch in Pflanzenasche I. 746—747. — In süssen Quellen I. 492. — Im Thierreiche I. 747.

Fluorapatit und Chlorapatit I. 488, 704, 707.

Fluorcalcium, (s. Fluſsspath). Auflöslichkeit im Wasser I. 493. In fossilen Knochen und Korallenriffen II. 1210—1211. — Natron-Bicarbonat dessen Auflösungsmittel I. 494.

Fluorcerit, neutraler, basischer II. 2021.

Fluorcerium I. 486.

Fluorhaltige Mineralien I. 479—483. — Bildung im Kalk I. 516—518 u. 520. — In Hornblende I. 521. — Im Kalkstein I. 516.

Fluorkalium und Thonerdesilicat zersetzen sich I. 501.

Fluorkieselgas kommt nicht im Mineralreiche vor I. 758.

Fluorkieselkalium in Sprudelsteinen I. 889.

Fluormagnesium nicht im Sprudel I. 512.

Fluormetalle II. 2015 ff.

Fluornatrium, Zersetzung durch Basalt I. 507—508.

Fluorüre I. 478—529. — In Mineralien I. 478 ff. — Begleiten sehr häufig phosphorsaure Mineralien I. 755.

Fluorüre, alkalische, werden nicht durch Kalkbicarbonat zersetzt I. 445, 498. — Im Lepidolith I. 444—445. — Zersetzung durch Thonerdesilicat I. 501.

Fluorverbindungen, der Fluſsspath eine secundäre I. 489. primäre Fluorverbindungen I. 485. — Resultate I. 523 ff.

Flüsse, Absätze, mechanische in ihnen und ihren Umgebungen II. 1571. — Die aus Alpenseen kommenden Flüsse sind blau oder dunkelgrün II. 1572. — Analysen II. 1510 ff., Resultate dieser Analysen in Beziehung auf die relativen Mengen der Bestandtheile der Flüsse II. 1523 ff. — Wann die Analyse eines Fluſswassers vorzunehmen ist II. 1510. — Ihre Bestandtheile unterliegen groſsen Schwankungen II. 1509, 1528, geringeren, wenn sie sich in Seen ergieſsen II. 1529, betragen um so weniger, je höher der Wasserstand ist II. 1509, 1574. — Die Brandung führt ebenso, wie die Fl., dem Meere das Material zu sedimentären Bildungen zu II. 1606. — Deltabildung findet nicht Statt bei den Fl. an der östlichen Küste von Nordamerika und an der westlichen von Europa II. 1601. — Gefälle, dessen Verminderung II. 1616, die Fl. wie sie jetzt sind, führen meist nur noch die feinsten Theile ins Meer II. 1616, dieſs kann sich nur durch Hebungen ändern II. 1617. — Ihre Geschiebe setzen sich da ab, wo sich ihre Strömung mindert II. 1571. — Im Granit und in krystallinischen Schiefern entspringend, enthalten sehr wenig kohlensauren Kalk II. 1623, und überhaupt wenig Bestandtheile II. 1529. — Gletscherbäche, Bestandtheile in ihnen II. 1529. — Menge der dem Meere durch die Fl. zugeführten aufgelösten Substanzen II. 1531 ff. — Bewirken in quarzhaltigen Gesteinen eine Sonderung der Gemengtheile II. 2351. — Die Salze durch sie dem Meere zugeführt I. 573. — Schlamm der Fl. enthält Infusorien II. 1593. — Schwebende Theile der Fl. betragen um so mehr, je höher der Wasserstand ist II. 1573, die feinsten schwebenden Theile gelangen in das Meer II. 1571, 1605, schwebende Theile in Flüssen aus Gletschern, daher ihre graue Farbe II. 1572, Menge der auf-

Digitized by Google

gelösten und der schwebenden Theile, steht nahe in umgekehrtem Verhältniſs II. 1574, in der sedimentären Periode nahmen die schwebenden Theile fortwährend ab, und der Gehalt der Flüsse an kohlensaurem Kalk nahm fortwährend zu II. 1625; zu verschiedenen Zeiten und in verschiedenen Tiefen sehr verschieden II. 1573, die schwebenden Theile entsprechen den verschiedenen Varietäten des Thonschiefer und der Grauwacke II. 1606. — Zu sedimentären Bildungen führen die Fl. dem Meere und den Seen das Material zu II. 1507. — Groſse Seen, die Analyse ihres Wassers giebt das normale Verhältniſs der durch sie strömenden Flüsse II. 1531, 1533. — Stürzen an steilen Küsten in Eskaden in das Meer und führen grobes Gerölle in dasselbe II. 1618. — Temperatur-Veränderungen I. 95 ff. — Fl., welche vor der Bildung des Uebergangsgebirges strömten, erhielten ihren kohlensauren Kalk vom körnigen Kalk in den versteinerungsleeren Schichten II. 1624.

Fluſssaure Dämpfe aus dem Innern I. 525—528.

Fluſssäure, Verhalten zu kieseligen Bildungen II. 1238.

Fluſsspath, (siehe Fluorcalcium), seine Bildung im Mineralreiche I. 491, 505 ff., 509. — In Drusenräumen der Granite II. 625, vom Mandelstein II. 945. — Bildung durch kohlensauren Kalk II. 1210. — Als Gangmasse I. 634. — In Kalksteinen I. 505 u. II. 1211. — Im körnigen Kalk II. 1211. — Wird durch Kohlensäure wahrscheinlich zersetzt I. 496, 497. — Seine Löslichkeit I. 493; II. 1312. — Mineralien in seinen Krystallformen I. 491. — In Mineralquellen I. 492 u. 513. — Natronbicarbonat sein Lösungsmittel I. 494. — Wird durch Salzsäure zersetzt I. 496, 497. — Mit gediegenem Silber II. 2064. — Umwandlungsprocesse: in Brauneisenstein II. 1337, in Chalcedon II. 1309—1313, in Hornstein II. 1309—1313, nach Kalkspath II. 1210, in Kalkspath II. 1211—1212, in Psilomelan I. 433 u. II. 1368, in Quarz I. 607 u. II. 1309—1313, in Rotheisenstein II. 1337, in Steinmark I. 802; II. 1965, 1967. — Versteinerungsmittel I. 490. — Vorkommen I. 490—498. — Würfel von F. von mehr als ein Kubikfuſs Gröſse II. 1211. — Zersetzung durch Kalicarbonat I. 496—498.

Fluſsspath, Barytspath- Blei- und Zink-Formation II. 1874, Fluſsspath und Barytspath sind manchmal zum Theil fortgeführt worden II. 1875, Bleiglanz darin vielen Zersetzungen unterworfen II. 1875.

Fluth und Ebbe, ihr Einfluſs auf artesische Brunnen I. 68—71.

Flysch, Gneiſs und Marmor auf ihm II. 350 ff.

Form, ihre Erhaltung bei der Umwandlung ist nicht nothwendig II. 275. — Organische F., ihr Verschwinden bei der Umwandlung II. 1022.

Formation, devonische, II. 1610 ff. — Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten Absätze II. 1600 ff.

Formation, permische, Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten Absätze II. 1614.

Formation, silurische, Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten Absätze II. 1609.

Formationen siehe auch Bildungen F. in Gängen, siehe Gangformationen.

Formationen, sedimentäre, II. 1507 ff. — Beginnen im Allgemeinen mit dem Absatze von Conglomeraten und Sandsteinen II. 1616. — Die Bestandtheile der Quellen, welche aus den-

Digitized by Google

selben entspringen I. 453. — Eisenoxydul in denselben I. 454 —455. — Die Flüsse führen den Seen und dem Meere das Material zu den sed. Form. zu II. 1507 ff. — In den jüngeren Fucus-Resten I. 929. — Kalk, phosphorsaurer, in ihnen I. 742, 743, 744. — Kohlensäure-Exhalationen finden sich überall unter ihnen I. 298. — Je mächtiger und verbreiteter sie sind, desto weniger können sie von Deltabildungen abgeleitet werden II. 1606. — Ueberreste, organische, in denselben II. 96—97.

Formationen, versteinerungslose, geschichtet II. 44.

Fort Hall, Analyse des Absatz aus einem Flusse in der Nähe II. 1594.

Fossilien siehe Mineralien.

Fournet's Surfusions-Zustand II. 1293. — Gegen ihn Scheerer II. 1294.

Fowlerit I. 815.

Franzensbad, Kohlensäure-Entwicklung I. 274.

Frauenkirchen, Kohlensäure-Entwicklung I. 248.

Fredonia, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1750.

Fruchtschiefer I. 449.

Fucus-Arten, ihre Asche I. 863. — Blei und Kupfer in ihnen II. 1564. — Fossile F.-A. in Steinkohlengebirgen II. 1821. — Liefern Material zum Eisenkies I. 925—926. — Phosphorsaurer Kalk in ihnen I. 741. — Silber in ihnen II. 1564. — Im Thonschiefer I. 927. — Liefern durch Zersetzung Kohlensäure und Schwefelwasserstoff I. 769.

Fucus-Reste in den jüngeren sedimentären Formationen I. 929.

Fumarolen-Gase, welche Trachyte zersetzen, Zusammensetzung II. 2249.

Fuscit scheint aus Wernerit entstanden zu sein II. 418.

G.

Gabbro, Diallag in ihm als wesentlicher Gemengtheil II. 602. — Bei Ehrenbreitstein II. 610. — Erzreichtung der Gänge in ihm II. 2113. — G. oder Hyperith II. 614—616. — Ein G.-Gang im Thonschiefer ist sehr zersetzt II. 610, 614 (?). — Der Kalkspath in ihm ist ein Zersetzungprodukt II. 611, 614 ff. — Magneteisen in ihm II. 575. — G. und Serpentin sind sich nahe verwandt II. 607, 610, 1474. — Sein zersetzter Zustand II. 611. — Ein Zersetzungsprodukt des Diallag II. 575.

Gänge, (siehe auch Erzgänge, Gesteingänge, Basaltgänge, Granitgänge u. s w.). In ihrem Ausgehenden werden viele Quellen gefunden II. 796. — Bildung der Erze in ihnen I. 916. — Eruptive Ausfüllungen II. 1028. — Gesteins-Gänge, Bildung aus zersetztem Nebengestein II. 2095 —2096. — Mehr Pseudomorphosen in ihnen als in Gesteinen II. 244, vorzugsweise in obern Teufen II. 245. — Dafs sie alle sedimentären Formationen durchsetzen ist noch nicht erwiesen II. 1191.

Gaillonella I. 946 ff.

Gaize, todter Stein, ein Zersetzungsprodukt I. 768.

Galmey Absatz aus Gewässern I. 939, aus herabfliefsenden Gewässern II. 1194. — Lager von G. im Dolomit II. 1191, jünger als dieser II. 1191, 1195. — Löslichkeit im kohlensauren Wasser II. 1203. — Umwandlungsprocesse: des Bitterspath in G. II. 1197, des Dolomit II. 1192, des Kalk II. 1191, des Kalkspath II. 1197. — Vorkommen im Kalkgebirge II. 1206.

Ganges, sein Delta im Meerbusen von Bengalen II. 1603. — Führt nur noch die feinsten Theile dem Meere zu II. 1604. — Sein Schlamm enthält Infusorien II. 1593. — Menge der schwebenden Theile II. 1574. — Seine Wassermenge in verschiedenen Jahreszeiten II. 1509.

Digitized by Google

Gangformationen II. 1871 ff. — Antimon-F. II. 1874. — Augit-F. II. 1871 ff. — Barytspath-F. 1874—1875. — Blei-F. II. 1872, 1874. — Blende-F. II. 1874. — Eisen-F. II. 1874. — Eisenspath-F. II. 1874. — Fluſsspath-F. II. 1874. — Granat-F. II. 1871 ff. — Kies-F. II. 1871 ff. — Kobalt-F., jüngere, II. 1874. — Kupfer-F. II. 1874—1875. — Mangan-F. II. 1874. — Nikkel-F., jüngere, II. 1874. — Silber-F. II. 1875. — Titan-F. II. 1872. — Wolframit-F. II. 1872. — Zink-F. II. 1872, 1874. — Zinn-F. II. 1872.

Ganglieder, Mächtigkeit II. 797.

Gangmassen, ihre Bildung durch herabsikernde Gewässer I. 632—635. — Können nicht von aufsteigenden Quellen herrühren I. 608, sondern vom Nebengestein I. 634, 922.

Gangspiegel II. 2094—2095.

Garonne, Analyse II. 1513.

Gas, absorbirtes, in Säuerlingen I. 307, im Meere II. 1131, Wirkung des Druckes auf dasselbe II. 1030.

Gasentwicklung (siehe Exhalationen). Aus artesischen Brunnen I. 64—65. — Bei Erdbeben I. 337. — Vor dem Niederstoſsen eines Bohrlochs I. 284—285. — Aus Quellen I. 154, 347. — Aus Steinkohlen I. 312.

Fumarolen-Gase, welche Trachyte zersetzen, ihre Zusammensetzung II. 2249.

Gasquellen I. 292.

Gastein, heiſse Quellen I. 229—232.

Gaylussit I. 853.

Gebirgsgestein, Bildungsart, deren Kennzeichen II. 286 ff. — Ihre chemische und oryktognostische Kenntniſs II. 285. — Infusorien in den Spalten und Rissen derselben II. 1254. — Metamorphosen II. 247 ff. — Durch Sonderung mit Hülfe der Krystallisation, so wie durch Zusammenhäufung der Ueberbleibsel zerstörter Gesteine entstanden gemengte Gesteine II. 285. — Ihre ursprüngliche Beschaffenheit bewahren sie nicht mehr II. 285. — Die versteinerungsleeren G. scheinen der Periode anzugehören, in der die Vegetation schon existirte II. 44 ff., 89.

Gebirgsquellen I. 34—39, kalte im Siebengebirge u. s. w. I. 125—126, ihr Nutzen I. 124, ihre Temperaturverhältnisse I. 123.

Gebirgsquellen, warme, I. 127.

Gehlenit II. 1902. — Umwandlung in eine serpentinartige Substanz II. 1470, 1471. — Zersetzter G. I. 855; II. 1470 ff., Analysen II. 1472 ff.

Gelbbleierz, kohlensaures Bleioxyd in kohlensaurem Wasser gelöst, wird von molybdänsaurem Ammoniak zersetzt II. 1980, 1984. — Umwandlungsproceſs nach Bleiglanz II. 1979. — Vorkommen häufig mit kohlensaurem Bleioxyd II. 1979, scheint aus diesem entstanden zu sein II. 1979.

Gelber-Strom, Menge seiner schwebenden Theile II. 1575.

Genfersee, Analyse II. 1513. — Ist azurblau II. 1572. — Tiefe II. II. 1525. — Veränderungen im Wasserstande II. 1525.

Geogenie, die Chemie griff erst spät in dieselbe ein II. 827—828.

Geologie, Begriff derselben, und ihr Verhältniſs zu den anderen Naturwissenschaften I. 1—3. — Chemische, ihre Basis II. 285.

Gergogne, Analyse II. 1521.

Gesteine, (siehe Gebirgsgesteine und Augit Basaltgesteine u. s. w.). Kein scharfer Abschnitt zwischen vollkommen massigen und ausgezeichnet schiefrigen G. II. 319. — Mit ihren Alkalien scheidet sich Thonerde gleichzeitig aus II. 2157 ff. — G., welche alkalische Silicate enthalten, ihre Umwand-

Digitized by Google

lung in Chlorit, Serpentin, Speckstein und Talk II. 1566. — Brausen mit Säuren ein Zeichen ihrer Porosität I. 238. — Der Contakt je zweier G. befördert die Zersetzung durch den erleichterten Zutritt der Gewässer II. 2307. — Durchdringbarkeit und Veränderung der G. sind zwei unzertrennbare Erscheinungen II. 2150. — An Eisenoxydulsilicaten reiche G. werden durch Kohle aufgeschlossen II. 62. — Mit Feldspath-Ausscheidung II. 318. — G.-Gänge, welche sich nach unten auskeilen II. 1091 ff. — Gemengte Massen in ihnen II. 14. — Bei Halle II. 937—940. — G., welche keine kalksilicathaltende Mineralien enthalten, brausen auch nicht mit Säuren II. 480. — Durch kieselsaures Eisenoxydul grün gefärbte G., ihre Farbenveränderung künstlich nachzuweisen II. 1482 ff. — Löslichkeit in reinem und kohlensaurem Wasser II. 978. — Umwandlungsprocesse gehen stets in ihnen von Statten I. 388, 406; II. 1319. — Ihre Umwandlung beginnt mit Aufnahme von Wasser I. 765. — Ursprüngliche G. sind nicht nachzuweisen II. 2175. — Bei ihrer ursprünglichen Bildung waren sie ganz anders beschaffen, als jetzt II. 368. — Ihre Veränderungen in tieferen Lagern sind ganz anders als in höheren II. 1438. — Entschieden vulkanische G. II. 287, diesen ähnliche von wahrscheinlich gleicher Entstehung II. 287. — Vom Wasser undurchdringbar II. 385. — Zersetzung in den Werkstätten der Mineralien I. 242.

Gesteine, amorphe, ihre Schmelzbarkeit ändert sich bedeutend, wenn sie in krystallinische übergehen II. 2343.

Gesteine, basaltische, aus ihnen kohlensaures Natron extrahirt I. 367—368.

Gesteine, Beller-G. scheinen an Ort und Stelle zersetzte Leucitgesteine zu sein II. 2302.

Gesteine, geschmolzene, ihr Eindringen in lagerartige Gänge mit hydrostatischen Gesetzen nicht im Widerspruch II. 706 ff., 1066. — Ihre Erstarrung in engen Spalten II. 793.

Gesteine, glimmerhaltige II. 1439 ff.

Gesteine, grobkörnige, in ihnen finden sich die meisten Pseudomorphosen II. 244.

Gesteine, homogene, sind die undurchdringlichsten I. 241. — G. in denen Hornblende als wesentlicher Gemengtheil II. 884—971. — Löslichkeit im Wasser II. 978—980 u. 982. — Zersetzung durch Schwefelwasserstoff I. 652.

Gesteine, krystallinische, II. 2135 ff. — Ihre Bildung kann ursprünglich nicht so stattgefunden haben, wie sie jetzt sind II. 2138, was dafür spricht II. 2109—2110. — Chlorüre in ihnen I. 563—568 u. 591. — Ihre dichte Beschaffenheit steht nicht im Widerspruche mit der Fortführung der Bestandtheile II. 665. — Eisenkies in ihnen I. 930—931. — Ihre Erhebung II. 767. — Die Gemengtheile gehören häufig verschiedenen Bildungsperioden an II. 804, Schwierigkeiten über Gegenwart oder Abwesenheit mancher Gemengtheile zu entscheiden II. 2335. — In der Glühhitze, Verhalten I. 589—590. — Die Grundmasse wird schneller zersetzt als die Krystalle II. 651. — Kein Gyps in ihnen I. 546. — G., k., Kieselsäure, freie, enthaltend sind zu vergleichen mit Zusammensetzungen aus schwefelsauren Salzen und freier Schwefelsäure II. 2323. — Natronsilicate in ihnen I. 641. — Phosphorsäure in ihnen I. 695—700. — Plutonische Bildung, Beweise für sie I. 717—718. — Die Salze im Meere rühren von ihnen her I. 574—579. — Schichtung selbst bei gänzlicher

Zersetzung manchmal noch sichtbar II. 723. — Schwefelsaure Alkalien in ihnen I. 545. — Schwefelsaure Salze I. 530 u. 564. — Silicate, aus jedem Gemenge von denselben mit überschüssiger Kieselsäure können k. G., welche aus zusammengesetzten Silicaten bestehen, sich bilden, und nur in seltenen Fällen bleiben einfache Silicate übrig II. 2325. — Sind in der Regel strengflüssiger als die amorphen, aus denen sie entstanden sind II. 2343. — Können ursprünglich nicht so, wie sie jetzt sind, gebildet worden sein II. 2138. — Süſse Quellen aus denselben I. 548 u. 551—552. — Ueberreste, organische in ihnen II. 117. — Verändern sich in der Tiefe anders, als auf der Oberfläche I. 934. — Durch Verwitterung geben sie einen sehr fruchtbaren Boden II. 98, 99. — Metamorphosen in ihnen durch Kieselsäure-Ausscheidung II. 1296. — Die zeolitischen Gemengtheile in ihnen können sich in Feldspath umwandeln II. 2175. — Zeigen nach ihrer Zersetzung häufig Schichtung oder Absonderung in Bänken II. 2302. — Zink kommt in ihnen vor II. 117.

Gesteine, quarzhaltige, was in ihnen in innigster Berührung war, sondert sich durch den groſsen Schlämmproceſs der Flüsse II. 2351.

Gesteine, sedimendäre, enthalten Kochsalz I. 170. — Haben sich aus dem Meere erhoben I. 746. — Natrongehalt I. 857. — Phosphorsaurer Kalk in ihnen I. 744. — Uebergang in Granite II. 2308. — Umwandlung eines Feldspathgestein in Granit II. 1296.

Gesteine, tertiäre, Zersetzung durch Schwefelwasserstoff I. 765 ff, 829.

Gesteine, vulkanische, der jüngsten Eruptions-Perioden am Vesuv und auf Island sind nicht reich an rein krystallinischen Aggregaten II. 406, 2207, auch nicht die ältern II. 2209, 2276, Feuerprodukt ist nicht Alles, was man in ihnen findet II. 406. — Erleiden spätere Veränderungen auf nassem Wege II. 2233.

Gewältigung, durch sie Verminderung der Menge und des Gehaltes einer Soole I. 208.

Gewässer, Abscheidung, krystallinisch körnige, des körnigen Kalk um so mehr, je weniger diese gleichzeitig Eisenoxydhydrat absetzen II. 1048, Magnesia hat keinen Einfluſs II. 1015, 1049. — Groſsartige Bildungen aus geringen Mengen derselben im Mineral- wie im Pflanzenreiche I. 953; II. 895 ff., 1391. — Von oben herabflieſsende G., Absätze aus denselben I. 907—915. — Kieselsäure in allen G. I. 761. — Ihr Lauf auf und unter der Erde I. 4—76. — Phosphorsaurer Kalk in denselben I. 740, kann nicht neben kohlensauren Alkalien bestehen I. 709. — Viele Stoffe führen sie zu und ab II. 805.

Gewässer, kohlensaure, Wirkung derselben I. 765.

Geyser, groſser I. 192, 197, 761. — Entstehung I. 195. — Temperatur I. 762.

Gibbsit I. 501.

Gieseckit, Analysen II. 2257—2258. — Ist Eläolith, welcher in der Umwandlung in Glimmer begriffen ist II. 2257. — Zusammensetzung ist der des Liebenerit ähnlich II. 2258—2259.

Gigantolith I. 487. — Fluor in ihm I. 487. — Umwandlungsproceſs nach Cordierit II. 376, in Glimmer II. 376.

Gilbertit I. 802.

Giobectit, eine Verbindung von Magnesiacarbonat und Magnesiasilicat I. 709.

Glanz der Mineralien, seine Veränderung II. 485.

Glanzkohle, Analyse II. 1764. Mittel II. 1767. — Wird für

Digitized by Google

eine durch Hitze umgewandelte Braunkohle gehalten II. 1768.
Glas, alkalische Reaktion II. 979. — Löslichkeit II. 978. — Umwandlung in Reaumur's Porcellan II. 247.
Glaserz, gediegenes Silber auf ihm II. 2063. — G. und gediegenes Silber in verschiedenen Gestalten im Barytspath und Fluſsspath eingewachsen II. 2064. — Wird durch Wasserdämpfe in den dem gediegenen Silber zukommenden, draht-haar- und moosartigen Formen reducirt II. 2067, 2068, im Mineralreiche fand wahrscheinlich dieselbe Reduction Statt II. 2070.
Glees, Mineralquelle, deren Analyse I. 358.
Gletscher I. 31. — Deren Morainen II. 1526.
Gletscherbäche, (siehe Flüsse). Bestandtheile II. 1529.
Glimmer I. 398; II. 1373-1460. — In Absätzen des Rheines II. 1440. — Alkalien, Gehalt an ihnen II. 412. — Die alkalischen Doppelfluorüre im G. I. 502. — Mit Amianth durchzogen II. 550. — Mit Asbest II. 1400 ff. — Auf Auswürflingen des Vesuv II. 1409, 1412, Analysen II. 1418. — Im Basalt selten II. 1416, dagegen II. 1417, in zersetztem B. II. 1418. — G. und Basalt, Schmelzversuche II. 1404. — Bildung II. 1458, unter dem Einflusse der Atmosphärilien II. 1374, B. des G., welcher in dem körnigen Kalk von Ersby eingeschlossen sich findet I. 520, B. aus Hornblende II. 870 ff., aus Kalkepidot II. 416, 1426, B. durch metamorphische Processe auf nassem Wege II. 334 ff., 347, 1426, gegen seine plutonische Bildung II. 1383 ff., 1393, 1401, 1402, 1403, 1405, 1406, 1407, 1408, 1410, 1424, pseudomorphe B. II. 379—384. — Auf Schlacken II. 1407. — Bitumische Substanzen in ihm II. 1378 ff. — Im bunten Sandstein II. 1449. — In Drusenräumen II. 1402. — In eigenthümlichen Gebilden, mit Asbest II. 1400 ff., in Quarzkrystallen II. 1401, in zerstörten Feldspathmassen II. 1402. — Mit Eisenoxydhydrat überzogen II. 1396 ff. — Das Eisenoxydulsilicat im G. kann auf Kosten des Hydratwassers oxydirt werden II. 1381 ff. — In Erzgängen II. 1402. — Hat dieselbe Farbe, wie das Mineral, aus dem er hervorgegangen ist II. 873, 1382. — Farbenveränderung auf nassem Wege II. 1382, deren Ursachen II. 1381. — Des Fluor Hauptquelle I. 482, 486—487. — In Formen anderer Mineralien II. 1426 ff., lassen sich unter vier Rubriken bringen II. 1427. — G. im Granit, Umwandlungsprocesse I. 850. — Die Mineralien, welche sich durch aufgenommenes Kali in ihn umwandeln I. 847. — Steht in genetischer Beziehung dem Chlorit, Serpentin, Speckstein und Talk sehr nahe II. 1463. — Glühhitze, durch sie Veränderungen II. 1380. — G. im Glimmerschiefer ist sehr eisenreich II. 1452. — Im Granit, Umwandlungen in G. I. 850. — In granitischen Gesteinen, Verwachsung des braunen G. mit dem weiſsen II. 1388 ff. — Graue, wolkige Zeichnungen in ihm II. 1395. — Auf Hüttenschlakken, Analyse II. 1423, Bildung II. 1424. — Im Kalkstein I. 515. — Im Kaolin ist ein Zersetzungsprodukt des Feldspath II. 1400. — Kieselsäuregehalt, bedeutender, II. 564. — Auf zersetzten Krystallflächen verschiedener Mineralien II. 1397, des Augit und der Hornblende II. 871, 872, 1397, 1421, 1423, des Turmalin II. 411, 1398, des Chrysoberyll II. 1398, des Korund II. 1399. — Im Laacher-See in Blöcken, Ursprung derselben II. 1413. — Löslichkeit II. 978. — Organische Ueberreste meistens in ihm II. 1379. — Orthoklas zersetzbarer als

er II. 1375. — G. eine Paarung II. 1376. — Präexistenz in vulkanischen Produkten II. 1407, 1410, 1411, 1412. — Der pseudomorphe G. hat die Farbe des umgewandelten Minerals II. 873, 877. — In Quarzkrystallen II. 1401. — Zwischen Rapilli II. 1384. — Die Sauerstoffantheile seiner Basen zeigen kein bestimmtes Verhältniſs II. 1450, 1477. — In schichtweisen Absonderungen II. 276. — In sedimentären Gesteinen II. 1439 ff. — Seine Theilbarkeit II. 1217, 1374, und Unveränderlichkeit stehen mit einander im Widerspruch II. 1374 ff. — Im Thon des Rheins II. 1439. — Im Thonschiefer I. 850. — Uebergang, unmerklicher, in Talk II. 1387. — Umwandlungsprodukt II. 498 u. 1216—1218, von Augit II. 1409. — Umwandlungsprocesse II. 263: nach Andalusit I. 846—847; II. 260—261, Analysen II. 1436 ff., nach Augit II. 561—565, basaltischer Gesteine II. 1419 u. 1421, nach Beryll II. 1426 ff., nach Bonsdorffit II. 374, nach Chiastolith II. 363—364, nach Chlorophyllit 375, nach Cordierit II. 263, 395 ff. u. 402, nach Cyanit II. 1426 ff., nach Fahlunit II. 372—373, nach Fahlunit-Varietäten II 372, nach Feldspath II. 252, 303, 1296 ff., nach Epidot II. 416, nach Gigantholit II. 376, Umwandlungen in G. im Granit I. 850, nach Grünerde II. 561—565, nach Hornblende II. 870—873, nach Hornstein II. 1322, 1388, von Mineralien im G. durch aufgenommenes Kali I. 847, nach Orthoklas II. 1432, Analyse II. 1431, diese Umwandlung beruht auf einem eigenthümlichen Proceſs II. 1432, 1438, nach Pinit II. 263, 377—378, 487 u. 1460, Analysen II. 1461, in Serpentin II. 1387, 1470, nach Smaragd II. 1427, in Speckstein II. 446, 502, 552; II. 1387, nach Thonschiefer II. 1441 u. 1453, nach Turmalin I. 846, 847; II. 263, 438—443, Analysen II. 1428, 1430 ff., nach Vesuvian II. 507, ist Kaliglimmer II. 1436, nach Wernerit I. 846, 847; II. 409—412 und 1432, Analysen II. 1433 ff. — Die Umwandlungen beginnen zwischen Theilungs- und Ablösungsflächen II. 383, 384. — G. das merkwürdigste Umwandlungsprodukt, übertrifft im Glanze, in der Theilbarkeit alle anderen Mineralien, steht in der Beständigkeit und Unveränderlichkeit kaum einem anderen nach II. 1216-1217. — Unveränderlichkeit II. 1374. — Veränderung nicht an ihm wahrnehmbar II. 1373. — G. nicht als Verdrängungspseudomorphose nach andern Mineralien II. 239, 1388, jedoch nach Steinsalz II. 1668. — Verhalten zu Säuren II. 1386. — Verwachsung des braunen G. mit dem weiſsen II. 1388 ff. — Vorkommen I. 846—847; II. 1388 ff. — G. auf vulkanischen Gesteinen II. 1403. — In Wakke II. 1417. — Wassergehalt II. 90, 389, 1378 u. 1383. — Mit wasserhaltigen Mineralien II. 1399 ff. — Zersetzung I. 446, 502. — In zerstörten Felsmassen II. 1402 — Zusammensetzung II. 391, 1375 ff. u. 1408, ist beinahe dieselbe wie beim verhärteten Talk II. 381.

Glimmerähnliche Gemengtheile, dem Kaliglimmer ähnlich II. 1458. — Im Thonschiefer II. 1457.

Glimmerarten, Eintheilung, Maximum und Minimum ihrer Bestandtheile II. 1377. — Enthalten Natron, meist Wasser und bituminöse Substanzen II. 1378 ff. — Eisenoxydul gegen Eisenoxyd vorherrschend II. 1380. — Unter eine allgemeine Formel können sie nicht gebracht werden II. 1377, 1463. — Durch Glühen verlieren sie meist ihren Glanz und verändern ihre Farbe II. 1380, was von entweichen-

dem Fluorkieselgas herrühren soll II. 1380 ff. — Wasserhalt.-G. nicht auf Auswürflingen des Vesuv II. 1413. — Zusammenhang zwischen optischen, krystallinischen und chemischen Eigenschaften der G.-Arten II. 1386, 1450. — Zwei Arten in Gesteinen im Laacher-See u. s. w. II. 1381—1382, Ursprung II. 1413. — Zusammensetzung II. 1376.

Glimmerbildungen, Ausscheidungen bei denselben II. 1396.

Glimmerblättchen, Dicke, II. 981, 1095, 1217, 1218, 1219. — Die dünnsten entsprechen der Blattbildung in den Blumen II. 1392. — In sedimentären Formationen I. 480. — Auf veränderten Krystallflächen II. 1397.

Glimmer-Gneiſs, Magneteisen in ihm II. 578.

Glimmerhaltige Gebirgsarten II. 1439.

Glimmer, kalihaltiger, Uebergang in Magnesia-G. II. 1390, 1448—1449, und umgekehrt II. 1449. — Gleichzeitige Bildung beider Glimmerarten I. 1449. — Kali-G., reiner, warum er von Säuren schwierig zersetzt wird II. 1448.

Glimmer, lithionhaltiger, I. 437. — Verhalten in der Hitze zu Säuren II. 1386.

Glimmer, magnesiahaltiger, Bildung aus Kalisilicate-haltenden Mineralien II. 502. — Scheint der krystallinischen Ausbildung mehr als der Kali-G. fähig zu sein II. 1389. — Uebergang des Kali-G. in Magnesia-G. II. 1390, 1449 und umgekehrt II. 1449.

Glimmerschiefer II. 1442 ff., 1445, Analyse II. 1660—1661. — Bei Behandlung des Glimmerschiefer bleibt die Kieselsäure körnig zurück, und enthält silberweiſse, glänzende Blättchen II. 1443. — Bildung aus versteinerungsleerem Thonschiefer II. 1441, 1454, 1456. — Bildg. aus Chlorischiefer II. 951 ff. — Bildg. aus Dachschiefer II. 1452. — Bildg. aus Hornblendeschiefer II 951 ff. — Dolomit von jüngerer Bildung als Gl. II. 962. — Erzführend II. 954. — Erzarmuth der Gänge in ihm II. 2111. — Gesteine, welche ihn durchsetzen II. 954. — Glimmer in ihm sehr eisenreich II. 1452. — Granaten in ihm II. 1454. — Grünstein- oder kalksteinartige Massen eingelagert II. 961. — Mit bedeutendem Kalkgehalte II. 1446. — Kalkstein von jüngerer Bildung als G. II. 962. — Magneteisen in ihm II. 586. — Nicht durch plutonische Metamorphose entstanden II. 964, 1094. — Der Quarz, der lagerweise in ihm vorkommt, ist ein Zersetzungsprodukt von Silicaten II. 1442. — Schwefelsäure extrahirt um so mehr Basen, je mehr die Magnesia beträgt II. 1448, sie zersetzt viel schwieriger die alkalischen Silicate der Thonerde, des Eisenoxydul und der Magnesia II. 1448. — Uebergang des Chlorit in ihn schwebt noch im Unklaren II. 952 ff. — Uebergang in Quarzfels und Quarzschiefer II. 1271 ff. — Umwandlungsprocesse: nach Chloritschiefer II. 953, in Cordierit-Gneiſs II. 398, nach Hornblendeschiefer II. 952, nach Thonschiefer II. 396—400 u. 1453. — Zur vollständigen Umwandlung fehlt es meist an der dazu nöthigen Menge von Alkalien oder Eisenoxyd II. 1453. — Im Urschiefer II. 974.

Glimmerschiefer, chlorithaltiger, II. 1458.

Glimmerschiefer, kalkhaltiger, II. 999, 1425. — Aus Dachschiefer hervorgegangen II. 1452 (siehe Glimmerschiefer). — Die nicht plutonische Bildung des Glimmers in ihm ist evident II. 1425.

Glimmerschiefer, magnesia-

Digitized by Google

haltiger, nicht aus Thonschiefer entstanden II. 1453.

Gneiſs, im G. der Alpen tritt Glimmer sehr zurück, fehlt auch ganz und wird durch grüne Chloriterde ersetzt II. 2348. — Bildung nur durch eine Metamorphose auf nassem Wege II. 352, 970. — Braust nicht mit Säuren, wenn er nicht Kalksilicat-haltende Mineralien enthält II. 480. — Erzreichthum der Gänge in ihm II. 2113—2114. — Auf Flysch II. 350. — Als ein Theil des Glimmerschiefer II. 394 ff. — Eine glühende Gneiſsmasse kann nicht angenommen werden II. 2346. — Läſst sich nicht vom Granit trennen II. 2345. — G., in welchem Kalkspath den Feldspath vertritt II. 2348. — Mit Kalksteinen in inniger Verknüpfung II. 350, 2344 ff. — Kaolinartig in der Nähe der Erzgänge II. 2110. — Löslichkeit II. 978. — Ein metamorphosirtes sedimentäres Gestein II. 247 ff., groſse Schwierigkeiten, sich diese Metamorphose auf plutonischem Wege zu denken II. 248, sie kann nur auf nassem Wege gedacht werden II. 249. — Porphyr, in dessen Nähe ist der G. unverändert, aber verändert, wenn die Gewässer Zutritt hatten II. 2116. — Auf mächtigen Schieferschichten II. 350. — Aus Thonschiefer hervorgegangen II. 396 ff. — Uebergang in Kieselschiefer II. 1272. — Umwandlung nach Thonschiefer II. 397—400. — Im Urschiefer II. 974.

Gneiſs, Cordierit-haltiger, II. 397, 402. — Verhältniſs zum Glimmerschiefer und Thonschiefer II. 397 ff.

Godelheim, Kohlensäure-Entwicklung I. 286.

Godesberg, Kohlensäure-Entwicklung I. 248, 307, 308, 352.

Göthit, Wassergehalt II. 1349.

Gold, gediegenes, die Alluvionen sind in der Regel reicher an G. als die Gebirgsgesteine II. 2062. — Im Eisenkies vielleicht als Schwefelsalz II. 2053. — Mit Eisenoxyd und Eisenoxydhydrat häufig in Begleitung II. 2053—2054. — In verschiedenen Erzen II. 2053—2054. — Erze, silberhaltige, wie bei ihrer Zersetzung Gold ausgeschieden wird II. 2054. — Kieselsäure, unverkennbare Beziehungen des G. zu ihr II. 2055. — Löslichkeit des Schwefelgoldes in reinem Wasser II. 2051. — Mit Quarz II. 2050, 2054. — Quarzgänge, wie die Einführung des G. in sie gedacht werden kann II. 2057. — Silberhaltig II. 2051, Analysen II. 2052, Silber stets ein Begleiter II. 2054. — Vorkommen II. 2050, in Drusenräumen und in drahtartigen Formen spricht für Absätze aus unbekannten Goldverbindungen II. 2050-2051. — Zusammensetzung II. 25.

Goldamalgam II. 2057.

Goldoxyd, kieselsaures, künstliches, Auflösung und Reduktion unter gewissen Umständen II. 2055. — Existirt wahrscheinlich im Mineralreiche II. 2055, ist jedoch nicht nachweisbar II. 2056 ff.

Goldstaub, seine Entstehung ist im aufgeschwemmten Lande desto leichter zu erklären, je feiner er ist, schwierig aber das Vorkommen des G. in gröſseren zusammenhängenden Massen II. 2050, 2060.

Gorkoi-Jerik, salzhaltiger Fluſs, der sich in den Elton-See ergieſst, Analyse II. 1734. — Ungewöhnlich groſser Gehalt an Chlorcalcium II. 1734 kann nicht von reinen Steinsalzlagern herrühren II. 1734.

Gosau-See, sein Absatz ist kohlensaurer Kalk II. 1581.

Gottesgabe, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.

Grammatit (siehe Hornblende). Löslichkeit II. 978.

Granat II. 451 ff., 574. — Abtheilungen desselben: Almandin,

Digitized by Google

Grossular, Hessonit, Romanzovit, Melanit, Rothoffit, Uwarowit, II. 451—452. — Alkalien in ihm II. 482, er scheint keine Neigung zu haben die Alkalien aufzunehmen II. 497. — In Auswürflingen früherer Eruptionen vom Monte Somma II. 464. — Ihre Begleiter II. 456, Hornblende, kohlensaurer Kalk II. 456, Magneteisen II. 454, welches sie eingewachsen enthalten II. 455, Strahlstein u. s. w. II. 456. — Bildung aus Augit II. 568, 571, Bildg. auf nassem Wege II. 457, mögliche B. II. 786, keine plutonische B. II. 473. — In Blöcken keine vulkanische B. II. 466—468. — Brausen mit Säuren II. 477. — Im Dolerit II. 469. — Einschlüsse II. 458—477. — Eisenerz-Gänge in einem Granatlager II. 485. — Eisenkies im G. II. 458. — Eisenoxydul scheint aus G. fortgeführt zu werden II. 485, 497. — Epidot in ihm II. 477. — Auf Erzlagern II. 459 ff. — Färbung, verschiedene, der G. II. 453. — Gewisse Flächen werden von andern durch Verwitterung angegriffen II. 475. — Geglühte G., warum durch Säuren zersetzbar II. 470 u. 472, dieses spricht gegen die plutonische Bildung II. 471 ff., Erklärung dieses Verhaltens II. 471. — Geschmolzene G. und Vesuviane, Verhalten II. 474. — Aus Glimmerschiefern, Analysen II. 1454 ff. — G. im Hornblendegestein II. 463, sind wie alle Kalksilicate-haltenden Mineralien, vorzugsweise der Zersetzung unterworfen II. 482. — Kalksilicat im G., dessen Zersetzung ein sehr wichtiger Procefs II. 498 ff. — Kieselsäure, überschüssige, in denselben II. 478 ff., 481. — G.-Körner im Serpentin II. 495. — Kohlensaurer Kalk in demselben ein Zersetzungsprodukt II. 479 und 481. — G. vom Laacher-See II. 469 sind keine vulkanischen Bildungen II. 466 ff., kommen in ihm mit Mineralien vor, wie sie sich so häufig in Begleitung des G. finden II. 469. — In Lava II. 465. — Magneteisen in denselben II. 455. — Mineralien seiner Art II. 403. — Oxydationsstufe des Eisens in demselben II. 452—453. — Quarz in demselben II. 482. — G. und Säuren, Verhalten II. 470 u. 471. — Durch Schmelzen werden sie magnetisch II. 455 ff. — Das specifische Gewicht des G. mindert sich durch Schmelzen II. 473. — Die Stoffe, welche sie den Quellen liefern I. 449. — Umwandlungsprocesse: II. 1505, nach Augit II. 568, 572, in Chlorit II. 90, 486—487, 494—495 u. 498, in Fahlunit (?) II. 486, in Glimmer ist nicht bekannt II. 497, in Magneteisen II. 490 ff., in Serpentin II. 268, 490—495, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., in Speckstein I. 449; II. 495 ff., in Talk II. 496, wie diese Umwandlung erfolgt II. 492. — Vorkommen II. 454 u. 458, des braunen II. 454, des grünen II. 454, des rothen II. 453, des schwarzen G. II. 454. — Wernerit in ihm II. 477. — Zersetzungen II. 475—476 und 497, sind mit Ausscheidung des Kalk verknüpft II. 497. — Ein Zersetzungsprodukt desselben Helvin II. 488, durch Zersetzung Verlust an Bestandtheilen II. 485.

Grand Rond, Analyse des Bodens II. 1594.

Granit II. 2304 ff. — Die Alkalien vom zersetzten Feldspath werden zu pseudomorphen Processen in G. verwendet I. 849, 850. — Im G. der Alpen tritt Glimmer sehr zurück, fehlt auch ganz und wird durch grüne Chloriterde ersetzt II. 2348. — Analysen II. 2305 ff. — Baryt, ein Gemengtheil desselben I. 611, G. und Basalt, Sonderung

in Massen derselben II. 18. — Bildung, plutonische, Beweise gegen sie II. 2023. — Bildung seiner Gemengtheile, Succession in derselben II. 1294. — Braust nicht mit Säuren I. 413, wenn er nicht Kalksilicate-haltende Mineralien enthält II. 480. — Chlorit, G.-Fragmente in ihm II. 1480. — Chlorit, eisenhaltiger, in Drusenräumen des G. II. 625, 653, 833. — Contakt desselben mit Kalkstein II. 1014—1015. — Einlagerungen von G. in Gneiſs sind weder plutonisch-metamorphosirt noch eruptiv II. 1092. — Feinkörniger G. schwerer zersetzbar als grobkörniger II. 284. — Kann aus reiner Feldspathmasse hervorgehen II. 1297. — Fluſsspath in seinen Drusenräumen II. 657. — Fragmente vom G. in Chloritgängen II. 1476, 1480. — Eine sehr schwefelreiche Fumarole in ihm II. 178. — Gemengtheile II. 2304, deren auch nur approximative quantitative Bestimmung ist nicht möglich II. 2313, Bestimmung derselben auf mechanischem Wege II. 2321, Maximum der beiden Feldspathe, Minimum des Quarz, Maximum und Minimum des Magnesiaglimmer, wie sie zu finden sind II. 2314 ff.; Schätzung des Kaliglimmer II. 2318-2319, die Ergebnisse der Rechnung in Vergleichung mit der mineralogischen Beschreibung II. 2316 ff. In manchen Graniten sind Mineralien vorhanden, welche mehr Thonerde als der Orthoklas enthalten II. 2320, ihr Wassergehalt zeigt, daſs sie alle mehr oder weniger kaolinisirt sind und entspricht der überschüssigen Thonerde II. 2320. — Läſst sich nicht vom Gneiſs trennen II. 2345. — Soll Grauwakkenschiefer in Gneiſs und Glimmerschiefer umgewandelt haben II. 359, Einwendungen dagegen II. 359 ff. — Kali in gröſserer Menge in den G. als Natron, in den trachytischen Gesteinen findet das Umgekehrte Statt. Darin ist die Ursache zu suchen, warum aus sonst ähnlichen Massen bald G., bald trachytische Gesteine entstehen können II. 2339—2340. Es giebt aber G. und trachytische Gesteine, in denen diese Unterschiede nicht Statt finden, wodurch sich die Sache verwickelt II. 2340 ff. — Kalk, phosphorsaurer, durch G. in der Glühhitze nicht zersetzt I. 713. — Kalkspath in den Drusenräumen des G. II. 657. — G., in welchem Kalkspath den Feldspath vertritt II. 2348. — G. und Kalksteine, innige Verknüpfung II. 2344 ff. — Magneteisen in ihm II. 578. — Die Mineralien im G. sind nicht in der Folge vorhanden, in welcher sie sich nach den ungleichen Graden ihrer Schmelzbarkeit hätten bilden müssen II. 924, 2324. — Pseudomorphe Processe in demselben I. 846. — Seine Schmelzbarkeit II. 739. — Quarz, eine langsame Erstarrung kann nicht seine Ausscheidung bewirkt haben II. 2250—2251. — Silbergehalt, groſser, der Gänge in ihm II. 2114. — Silicate, einfache, selten in G. II. 2324. — Stoffe, welche derselbe den Quellen liefert I. 447. — Sehr strengflüssig II. 739, strengflüssiger als die Gesteine, aus denen sie hervorgegangen sind II. 2343. — G. und Thonschiefer, scharfe Grenze zwischen ihnen II. 349. — Auf Thonschiefer II. 349. — Aus Thonschiefer entstanden II. 346 ff., 350, 2308. — Uebergang in sedimentäre Gesteine II. 2308, 2344, in Serpentin II. 1017, wie er möglicher Weise zu denken II. 1018. — Umwandlungsprocesse I. 846, 848-849; II. 311. in Serpentin II. 1017, 1484, in Speckstein II. 1484, in Talk II. 1480, nach Thonschiefer II. 346—348. — Seine Verzweigung kaum von Papierdicke im Horn-

stein II. 347, solche Verzweigungen nicht auf plutonischem Wege gebildet II. 348 ff. — G. der Vogesen von vielen Gängen eines Turmalin führenden Granit, auch von erzführendem durchsetzt II. 2307. — Wasserhaltige Mineralien in ihnen II. 398. — G. zerfallen durch mechanische und chemische Zersetzung wesentlich in Thon und Quarz II. 2351. — Zinnstein in ihm II. 2034. — G., deren Zusammensetzung nahe der der trachytischen Laven kommt und die deſshalb von feuerflüssiger Entstehung sein können II. 2251, sie würden als amorphe Massen erstarrt sein II. 2342 ff.

Granitgänge II. 1194, 2307. — Ganggranit, Analyse II. 2311, 2313. — Im Granit, deren Entstehung II. 2096.

Granitgesteine II. 2304 ff. — Die Grundmasse kann das Material für dieselben Mineralien enthalten, welche in gröſseren Krystallen ausgeschieden sind II. 2325. — Granitgesteine, hornblendehaltige, brausen mit Säuren II. 846.

Granitit II. 2305.

Granulit II. 397-398, 2308, 2335 ff. (Weiſsstein, Leputinit). Analysen II. 2336-2337. — G.-Fragmente in Chloritgängen II. 1476. — Gemengtheile II. 2335, sind nicht zu berechnen II. 2337. — G. sind Granite mit groſsem Quarzgehalt II. 2344. — Uebergang in Chlorit II. 1484, 1489, in Eklogit (von oben nach unten) II. 1479, in Serpentin II. 1475 u. 1479, in Speckstein II. 1484, 1489, in Talk II. 1484, 1489, in Trapp-Granulit II. 1476, 1478, 1484, 1485 ist mit einer Ausscheidung von Quarz verknüpft II. 1484. — Verhältnisse, die noch aufzuklären sind II, 2338. Zersetzung in Sand und Thon II. 2337.

Graphit, Asche, stets in geringen Mengen in ihm II. 66. — Seine Bildung II. 59 ff., 67, im körnigen Kalk II. 63—64, in krystallinischen Gesteinen II. 62, auf nassem Wege II. 69. — Eisenerze durch ihn verdrängt II. 70, 1304, 1325. — Neben Eisenoxydulsilicaten im feuerflüssigen Zustande nicht II. 61. — In Eisenschlacken II. 69. — Auf Gängen in krystallinischen Gesteinen II. 65. — Im Meteoreisen II. 73, eine secundäre Bildung II. 74. — In Pseudomorphosen nach Eisenkies in einer Meteormasse II. 62, 67, 70—72, Bildung dieser Pseudomorphose II. 71 ff., 74. — In Roheisen II. 67. — Vorkommen in krystallinischen Gesteinen II. 60.

Grausilber, kohlensaures Silberoxyd II. 2004—2005.

Grauwacke, (siehe auch Uebergangsgebirge) Carbonate enthaltend, Analysen II. 1653 ff. — Durchbrochene G. und Basaltkegel, Höhe derselben II. 724—725. — Hat sich mehr erniedrigt, als die Basaltkegel II. 730. — Erzarmuth der Gänge in ihr II. 2113—2114. — Feldspathkrystalle in ihr II. 343 ff., die wohl ausgebildet, meist aber schon etwas verwittert sind II. 1652. — Feuerflüssige Massen unter derselben II. 729. — Fragmente von ihr, ob auch im Basalt II. 732. — Kann zu Glimmerschiefer das Material liefern II. 1456, siehe Thonschiefer. — Die Schiefermasse scheint erst nach der Petrificirung der Schalen eingedrungen zu sein II. 1656. — G. und Thonschiefer eingeknetet in Lava II. 732 u. 749.

Grauwacke, devonische, Kalkstein-Gerölle enthaltend II. 1656.

Great-Salt-Lake, hat keinen Ausfluſs II. 1744. — Gesteine und Klippen längs der Küste einer Insel mit einer Salzkruste überzogen II. 1745. — Ist mit Kochsalz ganz gesättigt II. 1745. — Salz aus dem See, Analyse II. 1746. — Kein Salzabsatz auf dem Boden II. 1746. — Salz-

Digitized by Google

gehalt, dessen Ursprung II. 1745—1746. — G. und Todtes Meer, Parallele zwischen ihnen II. 1747.
Greenockit II. 1932.
Greenovit II. 1958.
Grenelle, artesische Brunnen I. 403. — Das Wasser des Bohrloches enthält nur Kalisalze I. 403; II. 413.
Griesbach, Mineralquelle enthält kein Kali I. 405.
Grokronit II. 1940.
Grossular siehe Granat.
Grüneisenstein II. 2006. — Bildung aus Eisenblau II. 2006.
Grünerde I. 450, 805, 855, 949. — Beträchtlicher Alkaligehalt in ihr I. 800. — Als Infiltrationsprodukt II. 655. — Kommt mit Chlorophäit, Cronstedtit, Hisingerit, Sideroschisolith überein I. 455. — Umwandlungsprocesse: nach Augit I. 806; II. 561—565, in Glimmer II. 561—565. — Ursprung II. 566. — Vorkommen I. 806, 809 ff., 815. — Zersetzung ist schwierig I. 811 ff., wie dies künstlich nachzuweisen ist II. 1483.
Grünschiefer II. 943. — Analysen II. 993 ff. — Das Brausen mit Säuren scheint ihnen eigenthümlich zu sein II. 996. — Carbonate in ihnen II. 993 ff. — Kalksilicate in ihnen II. 993—994. — Sind sedimendäre Bildungen II. 998. — Uebergang des Augitporphyrs in G. II. 924—926. — Im Urschiefer II. 974. — Scheinen Zersetzungsprodukte von Silicaten zu sein II. 995.
Grünsteine II. 941—944. — Bildung II. 1282-1283. — Charakterisirt gröfsern Theils durch Augit, kleinern Theils durch Hornblende II. 944. — Nicht zu classificiren, bilden eine Reihe zwischen Augitporphyr oder Melaphyr und Diorit oder Syenit II. 948, Euphodit, Gabbro und Hyperit sind zu ihnen zu zählen II. 951, 1094. — Im Contact mit Thonschiefer, dichte G., II. 941, mit Uebergangskalk II. 1067 ff. — Kann keine eingeschlossene plutonische Masse sein II. 1066 ff. — Keine Contakt-Wirkungen II. 1067. — Erzarmuth der Gänge in ihm II. 2113. — Erzführend II. 954, 955. — Farbe, verschiedene II. 943. — G. und Hornblendegesteine, metamorphische Processe auf nassem Wege im Allgemeinen, Umwandlung sedimentärer Gesteine in Grünstein u. s. w., ihr Verhalten zum Thonschiefer II. 972-1009. — Von Kalkspath ganz durchdrungen II. 1067. — G. und angrenzender Kalkstein, Causalzusammenhang II. 1012. — Labrador in ihnen II. 940. — Löslichkeit II. 978. — Mandelsteinartige G., enthalten Kalkspatkörner II. 625. — Im Nassauischen, deren Bildung jünger als die Haupthebung des ganzen Schiefergebirges II. 1059. — Keine plutonische Bildung II. 1065. — Prehnitgänge in demselben II. 947. — Rotheisensteine und Schalsteine, Verhalten zu Grünsteinen, und zu den Gesteinen des Schiefergebirges, evidente Beweise für die neptunische Bildung II. 1059—1098. — Schwarzer G. II. 941. — Sogenannter G. II. 938. — Zum Thonschiefer in inniger Beziehung II. 972. — Thonschiefer nirgends vom G. durchbrochen II. 972. — Zusammensetzung II. 948.
Grünsteinartiges Gestein bei Darmstadt mit Barytspathadern und Kalkspath II. 1073.
Grünsteingänge Verminderung der kohlensauren Magnesia im Kalkstein neben ihnen II. 1012.
Grünsteinknollen und Kugeln im Thonschiefer II. 973.
Grünsteinlager im Gneifs mit Eisenerz imprägnirt II. 964, das Eisenerz stammt von Hornblende ab II. 906.
Guayaquil bildet kein Delta II. 1601.

Gyps, Absätze aus heiſsen Quellen, I. 900. – S. Abscheidung aus dem Meerwasser, siehe Steinsalz. — G. und Augite kommen auf Erzlagerstätten nicht selten vor II. 781. — Bildung I. 534, 540 ff., 553 und 570, widersinnige Ansichten über sie II. 182 ff. — B. aus kohlensaurem Kalk, warum sie nicht in den ältesten sedimentären Kalksteinen vorkommen II. 176, 177, 180, B. im Tuff II. 173. — B. in Solfataren II. 169—170, durch vulkanische Thätigkeit II. 176. — G. und Dolomit I. 532. — Keine eruptive Bildung I. 541. — Gebrannter G. krystallisirt unter Wasser II. 333. — Dem kohlensauren Kalkabsatz ähnlich II. 174—175. — In Lagern als Zersetzungsprodukt II. 174, 276. — G.-Lösung soll sich durch kohlensaure Magnesia zersetzen I. 592. — Nicht im Meere, in welchem sich die Grauwacke-Gruppe abgesetzt hatte II. 177, 178. — Ortsveränderungen desselben I. 533. — In Quellen aus krystallinischen Gesteinen selten I. 548. — G.-Ringe, concentrische, deren Dicke II. 1055. — Warum er keine Schichtung zeigt I. 543. — Schwefel wurde vorzugsweise aus ihm ausgeschieden II. 162. — Mit Schwefel I. 534, nur aus Schwefelwasserstoff II. 161 u. 177. — Gyps, Schwefel und Schwefelwasserstoff in ihren gegenseitigen Beziehungen II. 164—185. — Nicht aus Schwefligsäuregas II. 182—185. — G. und Schwefel in Solfataren II. 171. — Umwandlungsprocesse: des Anhydrit in G. I. 537, in Brauneisenstein II. 1336, in kohlensauren Kalk I. 533, nach Steinsalz II. 1083 ff, des Witherit in Barytspath durch G. I. 619—623. Keine ursprüngliche Bildung I. 535. — Vorkommen I. 532 und 571, nicht in krystallinischen Gesteinen I. 546. — Wegwaschung des G. I. 542—543. Zersetzung desselben durch alkalische Silicate I. 314.

Gypskrystalle, in den Schwefelquellen Siciliens II. 151 ff., rühren vom Schwefelwasserstoff her II. 161.

Gypslager, vor dessen Absatz war das Meer reicher an Chlornatrium und schwefelsaurem Kalk als jetzt II. 1566, nach dem Absatz sind die Magnesiasalze gröſstentheils im M. zurückgeblieben II. 1567.

Gypsrosen auf Dornreiſsern II. 1046. — Groſse Zahl der Gypsringe II. 1054 ff.

Gypsspath, Umwandlungsproceſs nach Kalkspath II. 241, in Quarz II. 1306.

Gypsstalaktiten, Bildung II. 1054.

H.

Haarkies II. 1931.

Habichtswald, Säuerlinge I. 244.

Härte der Mineralien, ihr Verlust II. 485.

Halblasurblei II. 2013.

Halbopale, Analysen derselben II. 1237. — Im Taunusschiefer II. 1650. — Umwandlungsproceſs des Kalkspath in H. II. 1299—1304. — Veränderungen der H. II. 1238. — Verhalten zu Säuren II. 1233.

Hall's Versuche II. 1038.

Halloysit I. 800, 801; II. 1902. — Vorkommen II. 1192.

Harmonia praestabilita setzt häufig die pluton. Hypothesen voraus II. 447, 1407 ff.

Harmotom, auf ihn Magneteisen in Lava II. 288, 289, 586—587.

Harnische II. 2094.

Hartin aus Braunkohle II. 1799.

Hartit II. 1803.

Hausmannit, Baryt in ihm I. 424. — Umwandlungsproceſs nach Bitterspath II. 1180, nach Kalkspath II. 1179, 1207, 1208, 1307, nach Manganit II. 1368.

Hauyn, Schwefelsäure in ihm I. 545.

Haytorit, Glühverlust, II. 1226.

Hebungen I. 958—960, des Bodens durch artesische Brunnen I. 72—73.
Heilbronn, Mineralwasser, dessen Analyse II. 357 u. 373.
Heliotrop in Drusenräumen II. 1277.
Helvin aus Chlorit hervorgegangen II. 487. — Ein Zersetzungsprodukt des Granat II. 488. — Zusammensetzung II. 488.
Hepatit I. 625; II. 1309, 1700.
Heppingen, Mineralwasser, dessen Analyse I. 389.
Herculesbäder, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.
Herrerit II. 2002.
Hessonit siehe Granat.
Heu enthält 2 Proc. Kieselsäure II. 891, nimmt, wie Stroh, während des Wachsthums groſse Quantitäten Wasser auf II. 892.
Hisingerit I. 803 ff., 805.
Höhlen im Dolomit, Bildung II. 1171. — Im Kalkgebirge, Bildung II. 1171, 1187.
Hof-Geismar, Kohlensäure-Entwicklung I. 286.
Hohe Acht war nicht ursprünglich von der Grauwacke ganz umschlossen II. 730.
Holland, Sandabsätze an seinen Küsten II. 1601.
Holz, hohle Bäume, II. 1794. — Durch Barytspath versteinert I. 600; II. 1842. — Faulen des H, die bedeutende Abnahme bei demselben ist schwierig zu erklären II. 1794. — Natron nur in sehr geringer Menge von ihm aufgenommen II. 703, 718, 872. — Oxydation des H., Grenzen derselben II. 1773, auch unter Wasser II. 1774. — Physikalische Eigenschaften des H., während sie sich sehr verändern, erleidet die chemische Zusammensetzung nur geringe Veränderungen II. 1793. — H.-Substanz, die verschiedenartigsten Produkte können aus ihr entstehen II. 1797. — Umwandlungsprocesse II. 893, wie die Umwandlung in Steinkohlen erfolgt II. 1778 ff., sie kann auch ohne Mitwirkung des äuſseren Sauerstoff erfolgen II. 1794 ff. — Vermodern des Holzes II. 1775, ist es dadurch, oder durch mechanische Zertheilung zu feinen Partickelchen geworden, so sinkt es im Wasser unter II. 1810, jene setzen sich dann im ruhigen Wasser schneller ab als schwebende unorganische Theile II. 1811, 1814, 1816, 1819. — Unter Wasser faulendes H. verliert nur sehr wenig an seiner Masse II. 1794. — Zersetzung II. 1773 ff. — Mittlere Zusammensetzung II. 1767.
Holz, bituminöses, Umwandlungsproceſs desselben in Pechkohle II. 765. — Verkohlung auf trockenem und auf nassem Wege II. 70.
Holz, fossiles, wie es aus Holz entstanden ist II. 1785.
Holz, versteinertes, aus den Umgebungen des Lough-Neagh, Analyse II. 1547.
Honigsteinsäure II. 1803 ff.
Hopëit II. 1884.
Hornblende I. 399, 483; II. 845—853. — Analyse frischer und zersetzter H. II. 869. — H. oder Augit in Gesteinen II. 916. — H. von Augit unterschieden II. 915, Zusammensetzung beider II. 856—857. — In Auswürflingen II. 846. — Bildung, mögliche, auf nassem Wege II. 786. — Mit Diallag verwachsen II. 538. — Im Dolomit II. 860 ff. — In Drusenräumen II. 863, 2183. — Im Erzgebirge selten II. 958. — In Erzlagern II. 860, 965. — In Feldspathgesteinen II. 936. — H. und Feldspath im Syenit II. 922. — Fluorgehalt I. 486, 491, 514, 515, 521; II. 845. — In der Form von Wernerit II. 419. — Gesteine, welche dieselbe als wesentlichen Gemengtheil enthalten II. 884—971. — Glimmer auf zersetzten Krystallflächen der H. II. 871—872, 1397, 1421, 1423.

— Im Granat II. 861. — Im Granit II. 861. — In Grundmassen II. 635—646. — H. und Hornblendegesteine, Resultate II. 1092 ff. — Mit Hypersthen verwachsen II. 538. — H. und Kalk II. 915. — Kalk wird bei gänzlicher Zersetzung extrahirt I. 448. — In dem körnigen Kalk von Ersby eingeschlossene H. II. 860 ff., Bildung derselben I. 520. — In Laven II. 544 ff., 863, 864. — Löslichkeit II. 978, 982 ff. — Kalk-Magnesia-H. II. 847. — Magnesia wird bei gänzlicher Zersetzung extrahirt I. 448. — Magneteisen ein Zersetzungsprodukt II. 746. — H. von Mineralien begleitet, welche Zersetzungsprodukte derselben sind II. 966. — Nicht von plutonischer Bildung II. 863, 865, 966. — Quarzkugel in Hornblende eingeschlossen II. 1490. — Als Rinde auf Wernerit II. 865. — Sauerstoffquotient II. 850. — Mit Smaragdit verwachsen II. 538. — Umwandlungsprocesse der H. II. 864, 1505, nicht so mannigfaltig als die der Augite II. 804, 1092: in Asbest II. 546 ff., 869, nach Augit II. 532, 539, 540 ff., 568, 572, in Chabasit (?) II. 600, 877—878, 880, in Chlorit II. 90, 865, 959, mit Ausscheidung von Quarz und Bildung von kohlensaurem Kalk und Magneteisen II. 880, in Glimmer II. 870—873, 877, 888, 951, 1093, in Jaspis II. 868 ff., in Serpentin II. 866, 959, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., in Speckstein II. 552, 867, in Talk II. 967. — Verhalten zu Säuren II. 845. — In einem mit Versteinerungen erfüllten Gestein II. 973. — Verwachsung mit Diallag II. 606. — Verwitterung, Unterschiede in ihr II. 845 ff. — Verwittern schwieriger als die Augite II. 846, 1092. — Vorkommen II. 850—853. — Zersetzungsprocesse II. 272, 879—883. — Zusammensetzung II. 845.

Hornblende, alkalihaltige II. 849, 877, 1092.

Hornblende, fluorhaltige I. 514 u. 521.

Hornblende, thonerdefreie, II. 847—849. — Zusammensetzung II. 847 ff.

Hornblende, thonerdehaltige, II. 850—854. — Berechnungen II. 852 ff. — Chemische Unterscheidung von den thonerdehaltigen Augiten II. 856 ff., 915. — Formel für die thonerdehaltigen H. II. 855. — Maximum und Minimum der Kalkerde und der Magnesia II. 540. — Vorkommen II. 859 ff. — Zusammensetzung II. 852—855.

Hornblendegesteine II. 884 — 889, 925 ff.; (siehe Hornblendeschiefer). Mit Albit II. 884. — Analyse II. 898—899 u. 929. — Bildungsart II. 955. — Brausen selten mit Säuren II. 846, 952. — Eisenspath ein Zersetzungsprodukt II. 958. — Enthalten fast nur schwarzen, schwarzgrauen, grünen und tombakbraunen Magnesiaglimmer II. 1417, 1436. — Feldspathe in denselben II. 912 und 917—918. — Fünf Species II. 941. — Formeln zur Berechnung derselben II. 902 ff. — Ihre Gemengtheile berechnet II. 903—905. — H. und Grünsteine, ihr Verhalten zum Thonschiefer II. 972—1009. — Von Magneteisen begleitet II. 575, 585 ff. — Mit Oligoklas und Orthoklas II. 884. — Metamorphische Processe auf nassem Wege im Allgemeinen, Umwandlung sedimentärer Gesteine in Hornblendegesteine II. 972—1009. — Mit Syeniten verglichen II. 925 ff. — Zum Thonschiefer in inniger Beziehung II. 972, 1095. — Im Thonschiefer bildet untergeordnete Lager II. 974. — Uebergang in Chlorit- und Glimmerschiefer II. 951, 952, ist mit einer Ausscheidung

Digitized by Google

von Kalkerde verknüpft II. 953. — Umwandlungsprocesse II. 951, in Talkschiefer II. 967. — Wassergehalt II. 904, ein sehr geringer II. 931. — Zersetzung II. 951.

Hornblendegesteine, dioritische oder Albit-H.-Gesteine II. 884.

Hornblendegesteine, erzhaltige, Flufsspath in ihnen II. 944. — Kommen mit körnigem Kalkstein und Dolomit vor II. 954.

Hornblendegesteine, gemeine, wesentlicher Gemengtheil des Syenit und Diorit, als zufälliger in verschiedenen krystallinischen Gesteinen II. 861, im Gneifs in papierdicken Streifen nicht von plutonischer Bildung oder Metamorphose II. 862.

Hornblendegesteine, quarzfreie, Analyse II. 929—935. — Einer braust mit Säuren II. 931, sechs andere nicht II. 996. — Folgerungen II. 932 ff. — Kieselsäuregehalt nahe übereinstimmend II. 932. — Sehr wenig Wasser in ihnen II. 931.

Hornblendegesteine, quarzhaltige, Analysen II. 933ff. — Folgerungen II. 934 ff., 1004. — Unterscheidung von Augitgesteinen II. 944.

Hornblendekrystalle und Augitkrystalle neben einander II. 859, letztere von älterer Bildung als erstere II. 860. — Mit welchen Feldspathen beide vorkommen II. 860. — Hornblendekrystalle verschwinden und Albit tritt an ihre Stelle II. 862.

Hornblendekrystalle, eisenhaltige, Kalkspath in ihnen II. 536.

Hornblendelager, Umwandlung in Serpentinlager II. 867.

Hornblendeschiefer, Analyse II. 895—896, 995. — Löslichkeit II. 978. — Ein metamorphisches Gestein II. 971. — Im Thonschiefer II. 973—974. — Uebergang in Glimmerschiefer II. 877, in Syenit II. 1003. — H. ein umgewandelter Thonschiefer II. 976—977 und 997—998. — Umwandlungsprocefs in Glimmerschiefer II. 952. — H. im Urschiefer II. 974, sind keine gebackenen Thonschiefer II 975, letztere wurden auf nassem Wege metamorphosirt II. 976 ff, 997 ff., 1095.

Hornmangan I. 814.

Hornstein, Eisenerze durch ihn verdrängt II. 70, 1304, 1325. — Glühverlust II. 1226—1227. — Opal in ihm eingeschlossen II. 1234. — Mit gediegenem Silber II. 2064. — Umwandlungsprocesse: nach Barytspath II. 1307, nach Eisenspath II. 1304, nach Flufsspath II. 1309—1313, nach Glimmer II. 1322, nach Kalkspath II. 1299—1304. — Umgewandelter Thonschiefer II. 348, 351. — Aus verkieselten Pflanzensubstanzen II. 1241.

Ho-t-scheou, Vulkan von Turfan und vom Pe-Schan II. 120.

Hüttenschlacken, krystallinische II. 373—374.

Humboldtit II. 2021.

Hundsgrotte I. 250, 331.

Hungerquellen I. 37, 74.

Hunsrücken, bedeutender Absatz von Manganerzen I. 907.

Huraulit II. 2006.

Huronit I. 802.

Hyalith, Basen in ihm I. 829. — Bildung II. 1230, 1239, 1242. — In Drusenräumen und Klüften u. s. w. II. 1277. — Auf Opal, Quarzfels und Serpentin II. 1242. — Wassergehalt II. 1230.

Hyalosiderit II. 676, 678. — Kali in ihm II. 688.

Hydrargyllit, Vorkommen II. 2165; siehe Thonerdehydrat.

Hydrocerit II 2004.

Hydrophan II. 1225, 1229.

Hydrophit I. 777, 814; II. 1986.

Hyperit II. 611, 613, 616. — Als Contakt mit Kalkstein II. 614. — H. oder Gabbro II. 611—616. Als Gang (?) II. 614. — Koh-

lensaurer Kalk in ihm als Zersetzungsprodukt II. 615–616.
Hypersthen, und Bronzit II. 602—616. — Gemengtheil, wesentlicher, des Hyperith II. 611. — Mit Hornblende verwachsen II. 538. — Steht der Hornblende näher als dem Augit II. 538, 545, 613. — Löslichkeit II. 978. — Magneteisen ein Zersetzungsprodukt desselben II. 574—575. — Magnetische Eigenschaft II. 636 — Reiht sich den thonerdehaltigen Augiten an II. 612. — Vorkommen II. 612. — Zusammensetzung II. 612.
Hypothesen, Kriterion, guter geologischer, II. 413. — H. welche geologische Erscheinungen aus bestehenden Verhältnissen erklären, sind allen andern vorzuziehen II. 42.

I.

Jamesonit II. 1939.
Jaspis häufig in augitischen Labradorgesteinen II. 623. — Im Augitporphyr II. 623. — Basen in ihm I. 829. — Auf Gängen II. 1276. — Im Melaphyr in kleinen Adern II 621 ff. — Polythalamien in ihm II. 1253. — Umwandlungsproceſs nach Augit II. 622, nach Hornblende II. 868 ff. — Neben verkieseltem Holze II. 1242. — Zusammensetzung II. 624.
Jaspis, grüner, indischer, mikroskopische Organismen in ihm II. 1252.
Idokras siehe Vesuvian II. 502.
Idrialin II. 1803.
Jeffersonit, Zinkoxyd in ihm II. 1884.
Ilez, Steinsalzlager II. 1731.
Ilmenit II, 1956.
Incrustationen vorweltlicher Pflanzen durch Kieselsäure, kohlensauren Kalk und durch suspendirte Substanzen II. 1843.
Indersk'scher Salzsee, und ein in ihn sich ergieſsender Salzbach, Analysen II. 1942.
Infusorien, allgemein verbreitet I. 975 ff. — Assimiliren Eisenoxyd I. 983. — Bilden sich aus der im Meerwasser aufgelösten Kieselsäure I. 976. — Bildung in der Nähe erloschener Krater II. 1252. — Werden nicht infiltrirt II. 1254. — Meerwasser wird von ihnen in groſsen Quantitäten aufgenommen I. 978. — Die oceanischen I. sind überwiegend kieselschalige I. 975. — Ihre Panzer enthalten keine Magnesia I. 982. — In Rissen und Spalten des Gebirgsgesteins II. 1254. — Schalen von ihnen in Tuffen II. 1251. — Vorkommen in kieseligen Bildungen II. 1252 ff.
Infusorien, kieselschalige, aus dem Infusorien-Lager der Lüneburger Heide bestehen aus reiner Kieselsäure I. 982. — In süſsen Gewässern bilden mächtige Lager I. 977.
Infusorien, polygastrische, ihre auſserordentliche Vermehrung I. 980.
Infusorienlager, Umbildung in feste Gesteine II. 1250, 1257.
Infusorienschalen in Tuffen II. 1251.
Jod wahrscheinlich in Gesteinen I. 475. — Im Jurakalk II. 1683, — In Organismen I. 476.
Jodmetalle II. 2015 ff.
Jodnatrium in Mineralquellen I. 477.
Jodquecksilber II. 2020. — Vorkommen I. 475.
Jodsilber, Bildung II. 2020. — Auf Gängen I. 475. — Vorkommen II. 2020. — Zersetzung durch Schwefelmetalle nur in geringem Maſse II. 2020.
Jodüre I. 457—477. — In Gesteinen I. 475. — Im Mineralwasser I. 476 ff. — In Quellen I. 476—477.
Jolith, wasserhaltiger, Umwandlung nach Cordierit I. 845; II. 263.
Jordan, der Hauptfluſs des Todten Meer, Analyse II. 1720 ff. — Weicht in seiner Zusammensetzung von allen anderen Flüssen ab II. 1721.

Digitized by Google

Jordan, bei Lippspringe, dessen Quellen I. 15.
Iridium, gediegenes, Bildung II. 2061. — Als Oxyd mit Eisenoxydul und Chromoxyd im Irit II. 2061. — Vorkommen II. 2057, wahrscheinlich im Silber II. 2060.
Irit siehe Iridium.
Irtysch, an ihm ist der Boden häufig salzhaltig II. 1731.
Iserin II. 1956.
Island, Ursprung der Kieselsäure in den Quellen daselbst I. 763.
Isomorphie, polymere, II. 253 ff., Wasser soll Magnesia ersetzen II. 253 ff., dagegen II. 254 ff. u. 272 ff.
Istrup, Kohlensäure-Entwicklung I. 296, 297.
Itacolumit II. 1272—1273. — Diamanten in ihm II. 85. — Ein auf nassem Wege verändertes II. 89—90 und kein plutonisch-metamorphosirtes Gestein II. 88.
Jütland, Absätze II. 1601.
Jura-Formation, warum an manchen Stellen Kalklager, an andern Thon- und Mergellager vorherrschen II. 1621.
Juragebirge ein Werk der Korallenthiere I. 955, 960, 961, 974, dagegen I. 962.

K.

Kacholong in Drusenräumen II. 1277.
Kadmium, Vorkommen in Steinkohlen II. 1901.
Kärlich, Mineralquelle, deren Analyse I. 360.
Kaiserquelle zu Aachen setzt Schwefel ab II. 140.
Kakoxen II. 2006.
Kalait I. 705.
Kali, im Granit I. 841. — Wird in hoher Temperatur duch Kalk aus Mineralien verdrängt II. 1424. — Mit Manganoxyd in chemischer Verbindung I. 434. — Im Meere in geringer Menge I. 841. — In Meerespflanzen I. 862. — K. und Natroncarbonat I. 402. — K.- und Natrongehalt in Pflanzen I. 861. — In Quellen, dessen Ursprung I. 403—409. — Umwandlung der Mineralien in Glimmer durch Aufnahme von K. I. 844, 847.
Kali, phosphorsaures, in Pflanzen I. 748.
Kali, salpetersaures, Vorkommen I. 841.
Kalicarbonat und Silicat zersetzen die Erdsalze im Meere I. 843. — Zersetzung des Fluſsspath durch dasselbe I. 496—498, Z. des Kalksilicat II. 420—421 u. 809.
Kaliglimmer, nach Magnesiaglimmer II. 1449.
Kalihaltige Mineralien von sekundärer Bildung I. 851.
Kalilauge, Auflöslichkeit der Chalcedone in ihr II. 1244, der Opale II. 1231—1232.
Kalisalze in Mineralquellen I. 402 ff. — K.- und Natronsalze, Beziehungen zwischen ihnen in Betreff ihres Vorkommens II. 718 ff. — Vorkommen I. 854.
Kalisilicate und Carbonate zersetzen die Erdsalze im Meere I. 843. — K. und Chlornatrium zersetzen sich II. 985. — In Grasarten I. 772 ff. — Natronsilicate werden leichter als sie zersetzt I. 443 u. 450. — Zersetzen Kalkbicarbonat II. 809.
Kalium — Aluminiumfluorür I. 499.
Kalk, Absätze, kohlensaure, ähnlich dem Gyps II. 174—175. — Abscheidung ohne organische Thätigkeit II. 1140. — In Augiten wird als Carbonat fortgeführt II. 832. — Ausgelaugter K., wohin er gekommen ist II. 1181. — Fluorhaltige Mineralien in ihm I. 516—518 u. 520. — Jura-K.-Höhlen II. 1171. — Kali in hoher Temperatur durch ihn aus Mineralien verdrängt II. 1424 ff. — Labrador liefert ihn I. 380. — Den Mineralquellen vom Basalt geliefert I. 381 u. 384. — Uebergangskalk, Analysen, II.

1083, 1085, 1655 ff., Thonschiefer in ihm II. 1072. — Umwandlungsproceſs in Dolomit II. 1121, in Galmei II. 1191. — Wird nur bei zwei Umwandlungen aufgenommen I. 790. — Verminderung desselben bei Zersetzung der Melaphyre II. 647. — Wohin er gekommen II. 808.

Kalk, borsaurer, Zersetzung durch kieselsaures Natron II. 947.

Kalk, körniger, II. 1010—1058. — Ein Absatz aus Gewässern II. 1035. — Abscheidung, krystallinisch-körnige aus Gewässern um so mehr, je weniger diese gleichzeitig Eisenoxydhydrat absetzen II. 1048, Magnesia hat keinen Einfluſs II. 1015, 1049. — Bei Auerbach II. 1018—1019, Ursprung daselbst II. 1036—1037. — Auftreten desselben II. 1032. — Bildung II. 1053, der im k. K. vorkommenden Mineralien II. 775. — Bildung aus dichtem Kalkstein an der Granitgrenze II. 1014, Widersprüche II. 1016 ff. — In Dornsteinen II. 1046. — In mächtigen Gängen im Gneiſs II. 1018 ff. — Grammatit in ihm II. 860. — K. und Granit, Verhalten, II. 1021. — Warum sich in ihm so viele Kalksilicate-haltende Mineralien finden I. 784, 785, 787; II. 405, 785, und wie sich mit denselben gleichzeitig Eisenoxydulsilicate abscheiden können II. 786. — K. und Kalkspath, Unterschied II. 1032 ff. — Lager von körnigem Kalk in versteinerungsleeren Schichten lieferten vor der Bildung des Uebergangsgebirges allein den Flüssen kohlensauren Kalk II. 1624. — Warum sich Mineralien, die im körnigen Kalk vorkommen, nicht in sedimentären Kalksteinen gebildet haben II. 757. — Magneteisen in ihm II. 586. — In Massa Carara II. 1021. — Ist nur ein metamorphisches Gestein II. 1010. — Mineralien in demselben II. 1034, deren Ursprung II. 775, 1035 ff. — Organische Formen, deren Verschwinden II. 1021, 1022, Erklärung II. 1022, 1023. — Nach den Plutonisten soll er ein durch Hitze veränderter Kalkstein sein I. 516, dagegen I. 521; II. 286, 404, siehe ferner II. 1019—1020, 1425. — Keine primitive Bildung II. 53. — Theils unrein II. 1033, theils sehr rein II. 1157. — Ein Versteinerungsmittel II. 1023-1024. — Versteinerungen in ihm II. 1001, 1018, 1023, 1144. — Versuche Hall's und Anderer II. 1038. — Vorkommen in drusenartigen Stellen in Kalkabsätzen auf Dornreiſsern II. 1046, nicht auf allen II. 1046 ff.

Kalk, kohlensaurer, (siehe Kalkcarbonat und Kalkspath). Absatz auf Dornreiſsern II. 1045. — Absatz aus heiſsen Quellen I. 882 ff., 892; II. 815. — Abscheidung aus dem Meere auf rein chemischem Wege schwierig begreifbar I. 962 ff.; II. 1130, 1134. — Abscheidung aus dem Meere durch organische Thätigkeit erhält ihn weit unter dem Sättigungspunkte II. 1134. — Das Aufsteigen geschmolzenen k. K. ist eine gänzlich unhaltbare Hypothese II. 963, 1067. — Durch Austausch abgesetzt II. 299. — Wie viel Austern ihre Schalen aus dem, dem Meere zugeführten Rheinwasser bauen können II. 1524. — Die Bildung von Eisenkies wird durch ihn gehindert I. 921. — Bildung aus krystallinischen Gesteinen I. 321 u. 323. — Bildung aus kalten Quellen I. 894 ff.; II. 1153 von groſser Bedeutung und noch jetzt fortschreitend I. 895. — Bindemittel von Sandstein-Bildungen im Meere I. 972 ff. — Seine bewunderungswerthe Circulation II. 1139. — Warum sich keine Bitterspathkrystalle in ihm gebildet haben II. 1161. — Bleioxyd, kohlensaures, in ihm II. 2002. — Dolomitisirung durch seine Fortführung II. 1168

Digitized by Google

— 1169. — Eisenoxydhydrat scheint durch ihn aufgelöst zu werden I. 875 ff., 1327. — Erdfälle bezeugen seine Fortführung II. 1170—1172. — Ein Fällungsmittel II. 240 von Carbonaten II. 1208, 1209, auch Sulphaten II. 1209 und des Fluſsspath II. 1210. — Als feuerflüssige Masse steigt er nicht auf I. 322. — In den Flüssen beträgt er viel mehr als im Meere I. 969, 973, mehr als alle andern Bestandtheile II. 1523. — Durch seine Fortführung aus Kalkstein-Lagern kommen die sie bedeckenden Schichten aus ihrer Lage II. 1087. — Wird als solcher fortgeführt, nicht zersetzt durch die Atmosphärilien II. 1215. — Fortführung II. 1183, durch Flüsse I. 26. — In Gängen und verzweigt in Adern im Nebengestein II. 174. — In Granaten ein Zersetzungsprodukt II. 479 u. 481. — Hitze, deren Wirkung auf ihn unter hohem Druck II. 962. — Kohlensäure-Exhalationen aus demselben I. 320. — Wie viel Kohlensäure zu seiner Lösung erforderlich ist II. 1126. — Kohlensäure und Wasser sind Träger und Führer der gröſsten Massen k. K. II. 1129. — Mit kohlensaurer Magnesia im Gemisch und im Gemeng, verschiedenes Verhalten zu kohlensauren Wassern II. 1121, 1136. — Eine krystallinische Beschaffenheit hat keinen wesentlichen Einfluſs auf seine Löslichkeit II. 1137. — Seine Krystallisation wird durch Eisenoxydhydrat gestört II. 1053. — Als künstlicher Niederschlag geht er in den krystallisirten Zustand über II. 332. — In Lava I. 325. — Löslichkeit I. 378—498; II. 1045. — K. K. in Meeresabsätzen wird durch eine Reihe von Zersetzungsprocessen in kieselsauren Kalk umgewandelt II. 2169. — Im Melaphyr II. 620. — Metamorphische Processe in groſser Anzahl von ihm bedingt II. 1209. — In Mineralquellen I. 377, 453. — Der kohlensaure Kalk der Muschelschalen wird durch Eisenoxydhydrat und Eisenglanz verdrängt II. 1152. — Kann sich auf nassem wie auf feuerflüssigem Wege krystallinisch ausbilden II. 1039. — Ortsveränderungen durch Fortführung desselben II. 1086—1087. — Aus Salzsoolen setzen sich groſse Quantitäten k. K. ab. II. 1053. — In der Siedhitze des Wassers durch Kieselsäure und durch Quarz theilweise zersetzt II. 789. — In Spalten und Drusenräumen, reich an kohlensaurer Magnesia II. 1161. — In süssen Quellen I. 377, 453. — Umwandlung in Gyps I. 533. — Verdrängung in Versteinerungen II. 1152. — Durch Verdrängungs-Pseudomorphosen nach Kalkspath werden kalkfreie Gewässer kalkhaltig II. 1319. — Verhalten zu andern Carbonaten II. 1206 ff. — Versteinerungsmittel in Baumstämmen II. 1827. — Versuche I. 963. — Wanderungen des k. K. bei Zersetzung augitischer Labradorgesteine II. 809 ff. — Wasserhaltiger k. K. I. 897. — Zersetzungsprodukt von Augit und Hornblende I. 520.

Kalk, kohlensaurer (Bicarbonat) zesetzt kieselsaures Alkali II. 809. — Zersetzung der Sulphate durch ihn II. 1200—1202. — Ein kräftiges Zersetzungsmittel vieler Mineralien II. 809, 1144 ff., 1202, 1318 ff.

Kalk, molybdänsaurer, beim Abdampfen des Lösung merkwürdige concentrische Ringe II. 1980—1981. — Vorkommen im Gelbbleierz II. 1980. — Zersetzt Silber-, Quecksilber-, Kupfer- und Nickelsalze II. 1981.

Kalk, phosphorsaurer, Absatz aus heiſsen Quellen I. 891. — Chemisches Verhalten zu andern Salzen I. 708—711. — In den Excrementen I. 751. — Fällung

Digitized by Google

in der Dammerde durch kohlensaures Ammoniak I. 710. — In fossilen Knochen I. 742. — In den Fucus-Arten I. 741. — In Gewässern I. 740, kann er nicht neben kohlensauren Alkalien bestehen I. 709. — In der Glühhitze wird er durch kieselselsaure Alkalien nicht zersetzt I. 713, auch nicht durch Granit I. 713. — Sein Kreislauf in den drei Naturreichen I. 733 u. 753. — Löslichkeit I. 722, des natürlichen und künstlichen phosphorsauren K. I. 721 ff., 734. — Im Meere I. 745. — In Organismen I. 743. — Wird dem Menschen durch das Brod in geringerer Menge als phosphorsaure Magnesia zugeführt I. 751. — Die Pflanzen nehmen ihn in gröſserer Menge auf als phosphorsaure Magnesia I. 730. — Durch kieselsaure Thonerde, nicht auf nassem Wege zersetzt I. 720. — Vorkommen in der Asche der Seegräser I. 741 u. 743, in fossilen Fischresten I. 742, in Infusorien I. 745, in Kalkkorallen I. 745, in fossilen Landthieren I. 743, in sedimentären Formationen I. 742, 743, 744. — Zersetzung durch Eisenvitriol I. 724, 726, durch Fluornatrium I. 708, in kohlensaurem Wasser gelöst, durch kohlensaure und kieselsaure Alkalien I. 709, 748, durch Kupfervitriol I. 724 u. 726, und durch schwefelsaure und saure, kohlensaure Metalloxyde II. 2005.

Kalk, saurer, kohlensaurer, siehe Kalkbicarbonat.

Kalk, schwefelsaurer, (s. Gyps). In Flüssen, das Vorherrschen des schwefelsauren K. setzt ein Vorherrschen desselben in Gesteinen voraus II. 2129. — In Fluſswassern, welche sich unmittelbar in das Meer ergieſsen, beträgt er nach dem kohlensauren Kalk am meisten II. 1524, 1706, in anderen Flüssen II. 1525—1526. — Im Meere bewirkt er die Versteinerung von Baumstämmen II. 1828. — Im Meerwasser, Processe, wodurch er zersetzt wird II. 1556, 2168. — Verhalten zu einer gemeinschaftlichen Lösung von Chlormagnesium und Chlornatrium II. 1743. — Zersetzung durch Thonerdesilicate und Bildung von Kalksilicaten II. 261 ff., ferner durch alkalische Silicate II. 779, 2160.

Kalk, wolframsaurer, künstlicher, siehe Scheelit.

Kalk, zinnsaurer, künstlicher, Löslichkeit II. 2031. — Verhalten zur Kohlensäure II. 2031. — Verhalten zu Schwefelwasserstoff II. 2032.

Kalkbicarbonat, Auflöslichkeit I. 378, Zersetzung durch schwefelsaures Eisenoxydul II. 1201, durch schwefelsaures Kupferoxyd II. 1202, durch schwefelsaures Zinkoxyd II. 1200 und durch Kalisilicat II. 809.

Kalkcarbonat, (siehe kohlensaurer Kalk). Absätze aus kalten Quellen I. 894—896. — Partielle Absätze aus dem Meer I. 972—974. — Absätze durch Verdunstung des Wassers I. 963 —965. — Als Absatz durch Korallenthiere I. 952. — Kalkcarbonat und alkalische Silicate zersetzen sich nicht I. 835—836. — Eisenoxydulcarbonat setzt sich später ab als K. II. 814. — In Flüssen I. 377. — Neben Kalksilicat in Quellen I. 346. — K. und Magnesiacarbonat, Folge der Absätze II. 1122—1123. — K. in Quellen Maximum und Minimum I. 376 u. 379. — Verhältniſs zum Natroncarbonat in Mineralquellen I. 375. — Wanderung desselben II. 810.

Kalk - Eisenoxydul - Augite II. 518—520.

Kalkgebirge, sedimentäre, ob sie vor dem Erscheinen des organischen Reiches existirt haben I. 42 ff.

Kalkgebirge, zerklüftete, gro-

ſse Wasseransammlungen in ihnen I. 108—110.
Kalkglimmerschiefer, dessen mögliche Bildung aus den Rheinabsätzen im Bodensee II. 1582.
Kalklager, Bleiglanz durch und durch führend II. 2096. — In der Grauwacken-Gruppe, ihre Entstehung II. 52. — Nicht aus Kalkschlamm gebildet II. 1623. — Können von Kieselsäure verdrängt werden II. 1303, dieſs ist oft in Erzgängen der Fall II. 1304. — Ihre Menge nimmt von der Grauwacke bis zur Kreide zu I. 967; II. 521, 1625. — Ihre Reinheit I. 961. — Sind in jeder sedimentären Formation spätere Bildungen als Conglomerate und Sandsteine II. 1620 ff. — Warum auf Sedimenten von mechanischer Bildung I. 960. — Theils thierische, theils vegetabilische Ueberreste enthaltend II. 1621, jene gebildet durch Pflanzen, welche, wie die Chara-Arten, bedeutende Menge von kohlensaurem Kalk abscheiden II. 1621.
Kalkmalachit II. 1209.
Kalkoligoklas ist Andesin II. 921. — Zusammensetzung II. 917 ff.
Kalkoligoklas-Diorite II. 942.
Kalksalze, lösliche, werden von alkalischen Silicaten zersetzt I. 832. — K. und Magnesiasalze im Meerwasser spielen eine aktive Rolle II. 2170, deren Verminderung II. 2170.
Kalkschalen, ihre Erhaltung und Zerstörung im Gestein II. 1141.
Kalksedimente vor dem Erscheinen des organischen Reiches II. 43.
Kalksilicate I. 783—784. — Abscheidung aus Gewässern nur bei Abwesenheit von Kohlensäure II. 785. — Bildung in den Thonmassen auf dem Grunde des Meeres II. 2169. — B. auf nassem Wege II. 775-780, 2165 ff. — In Gesteinen I. 347, K. auf dem Grunde des Meeres, werden durch die kohlensaure Magnesia des Meerwassers in Magnesiasilicate zersetzt II. 500. — Im grünen Schiefer II. 993-994. — Neben Kalkcarbonat in Quellen I. 346. — Kohlensäure-Entwicklung eine Folge der Bildg. derselben I. 331. — Löslichkeit I. 788. — K. und Magnesiasilicate, Bildung unter verschiedenen Bedingungen I. 785—786. — Magnesiasilicate mehr verbreitet als K. I. 512. — Dem Meere nur in sehr geringer Menge zugeführt II. 775 ff. — In Quellen I. 348; II. 781. — In süſsen Quellen I 771. — Nicht in Säuerlingen I. 510, 511. — In Zeolithen, Absätze aus Gewässern II. 775. — Zersetzung durch kohlensaures Kali II. 420—421 u. 809, durch Lösung eines alkalischen Fluorürs in ein alkalisches Silicat und in Fluſsspath I 505—508, durch kohlensaures Eisenoxydul und Eisenoxydulsilicate gebildet II. 783 ff., durch Magnesiabicarbonat II. 489.
Kalksilicate, einfache, Bildung I. 786. — Löslichkeit I. 788. — Wenig verbreitet I. 776, 783, 785. — Zersetzung durch Säuren bei ihnen leichter als bei den zusammengesetzten K. II. 423. — Zersetzung durch Kohlensäure II. 423.
Kalksinter, aus Arragonit und Kalkspath bestehend II. 1043. — Kohlensaure Magnesia selten in ihnen I. 897. — Auf Rheingeschieben, Analyse II. 1189. — Zusammensetzung I. 897.
Kalkspath, (siehe kohlensaurer Kalk). Letzter Absatz aus Gewässern II. 819—821. — Hat die gröſste Affinität zu Wasser II. 240. — K. und Arragonit, Bedingungen und verschiedene Umstände bei der Bildung II. 1034. 1040. — Bildung in Drusenräumen I. 641, in Spalten I. 633 ff. — Bildg. von Kalk-

spath-Gängen I. 883 ff. — In Drusenräumen von Dolomit II. 1178, von Granit II. 657. — Feldspath in Graniten durch K. vertreten II. 2348. — Durch Feldspath verdrängt II. 313 ff. — In den Formen von K. zwanzig Mineralien II. 239, 1144—1145, ist ein Fällungsmittel dieser Mineralien II. 240, 1144. — In Kalksteinen II. 1196. — K. und körniger Kalk, Unterschied zwischen ihnen II. 1033. — In krystallinischen Gesteinen ist von sekundärer Bildung I, 933. — In der Lava des Vesuv II. 1039. — Periklin existirte erst später als K. II. 2348-2349. — Mit gediegenem Silber II. 2063-2064. — Silicate nicht in ihm II. 1033 ff., — Umwandlungsprocesse I. 932—933; II. 239, 1144: in Adular II. 2347, nach Arragonit II. 1040—1041, in Bitterspath II. 1116—1119, 1147 u. 1149, 1501, in Brauneisenstein II. 1328—1333, in Carbonate II. 1207, in Chalcedon II. 1299—1304, in Eisenglimmer II. 169, — in Eisenkies I. 932—933; 1328—1333, in Eisenkiesel II. 1299—1304, in Eisenoxyd II. 1328 — 1333, in Eisenoxydul, kohlensaures, II. 1328 ff., in Eisenspath II. 824, 1150 u. 1328 — 1333, in Feldstein II. 314—315, in Feuerstein II. 1299—1304, in Fluſsspath II. 1210—1212, in Galmey II. 1497, nach Gypsspath II. 240, in Halbopal II. 1299, in Hausmannit II. 1179, 1207 ff., in Hornstein II. 1299 — 1304, in Karneol II. 1299, in Malachit II. 1208, 1999, in Manganit II. 1179, 1207 ff., in Prasem II. 1299—1304, in Pyrolusit II. 1179, 1207 ff., in Quarz II. 1146—1147, 1299—1304, in Speckstein II. 1115, 1149, 1501, in Strahlkies II. 1328—1333, in Zinkoxyd, kieselsaures und kohlensaures, II. 1196 ff. — Häufiges Zusammenvorkommen mit Manganerzen 1370 ff.

Kalkstein, Bildung II. 961, nach Steinsalz II. 1686 ff., Analysen II. 1687. — Contakt desselben mit Granit II. 1014-1015, innige Verknüpfung beider II. 2344 ff. — Die dichtesten K. zeigen eine krystallinisch - körnige Struktur II. 1012. — Dolomit in demselben II. 1196. — Cararischer Marmor aus ihnen entstanden II. 1021. — K. mitten im Granit zeigen keine Spur plutonischer Einwirkungen II 2346. — K. an Grünstein angrenzend, Causalzusammenhang II. 1012. — Hebung durch Augitporphyre II. 768. — Kieselk. stark mit Kieselsäure imprägnirt II. 1278. — K. aus Korallen- und Conchylien-Resten, Apatit und Chondodrit enthaltend II. 1211. — Magnesia, kohlensaure, in ihnen II. 1160, deren Verminderung neben Grünsteingängen II. 1012, dagegen Vermehrung neben Basalt II. 1155 ff — Muschel-K. enthält viel Kieselsäure II. 1114. — Muschel-K., denen sehr veränderliche Mengen Dolomit beigemengt sind II. 1162. — Rauhk., Analysen II. 1176 — Süsswasser-K., kohlensaure Magnesia in ihm II. 1161. — K. in Tyrol enthalten fast durchgängig Magnesia II. 1186. — Uebergang des Schalstein in K. II. 1061. — Uebergangsk. Analyse, gehen in eine thonige Masse über II. 1175. — Umwandlungsprocesse I. 519 und II. 1182: in Chondodrit I. 515, in Dolomit II. 279, 1120, neben einem goldführenden Quarzgange II. 1158, in Fluſsspath I. 515; II. 124, in Glimmer I. 515. — Werden verdrängt und Feldspath, Quarz und Glimmer treten an ihre Stelle II. 2349. — Ein Zersetzungsprodukt des Diorit II. 963.

Kalkstein, blauer, unter den Auswürflingen des Vesuv II. 1031, 1032.

Kalkstein, körniger, Analysen II. 999. — Bildung aus Kalk-

Digitized by Google

silicat-haltenden Mineralien, gegen seine eruptive Bildung II. 1001, 1010 ff. — Flysch auf ihm II 350 ff. — Ein Gemenge mit Glimmerschiefer (Kalkglimmerschiefer) II. 9?9. — Beim Glühen giebt er Kohlenoxydgas II. 54, 64, 1019. — Graphit in ihm II. 1001. — Magnetkies in ihm II. 64. — Organische Substanzen als färbende Principien in ihm II. 54. — Keine plutonische Bildung II. 962.

Kalksteine, sedimentäre, die Mächtigkeit ihrer Bildung ist auf das Verhältniſs gegründet, daſs die Seethiere den kohlensauren Kalk in Gefäſsen abscheiden II. 1139. — Urkalklager können Absätze ohne organische Thätigkeit sein II. 1140.

Kalkvolborthit II. 1986. — Ist ein Zersetzungsprodukt des Mangankupfererz II. 1986.

Kaolin I. 796. — Alkalien bei seiner Bildung aus Feldspath fortgeführt I. 407. — Die Analysen des Feldspath zeigen um so mehr Kieselsäure, je mehr noch Alkalien gegenwärtig sind II. 2295. — Bestimmung seiner Menge und des Kieselsäure-Verlustes aus dem Wassergehalte II. 914, 920. — Bildung im Feldspath steht in geradem Verhältnisse mit der Wasseraufnahme II. 913. — K.-Bildung ein ihr entgegengesetzter Proceſs II. 1438. — Häufig eisenfrei I. 411. — Kohlensaures Kali manchmal in ihm I. 412. — Umwandlungsprocesse: nach Albit II. 355, nach Beryll stimmen sehr nahe mit K. nach Feldspath I. 764; II. 2295, ebenso die von K. nach Topas, nach Labrador II. 617, nach Leucit II. 2294, nach Porzellanspath I. 819. — Vorkommen I. 797; II. 820, der Thonerdesilicate (Kaolin) in Feldsteinporphyren II. 2334. — Zersetzung des Feldspath in denselben I. 816. — Zusammensetzung, normale, I. 816, enthält manchmal Alkalien I. 816.

Karneol, Basen in ihm I. 828, 829. — In Drusenräumen II. 1277. — Glühverlust II. 1226. — Umwandlung nach Kalkspath II. 1299—1304.

Karpholith I. 485. — Ist veränderter Wolframit und geht in Steinmark über II. 1965, wobei sich Eisen und Mangan ausscheiden II. 1966.

Karphosiderit II. 2006.

Kashum Usdum, Steinsalz am Todten Meere II. 1721.

Katabothra I. 67.

Katapleiit im Syenit II. 886, 887.

Kaukasus, Mineralquellen enthalten Kali I. 405.

Kegel, steile, konnten sich nicht aus feuerflüssigen Massen bilden II. 1097.

Kerolith steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Keupersandstein enthält Natron I. 449.

Kibdelophan II. 1956.

Kieselfluorcalcium weder in Gewässern noch im Mineralreiche I. 495, 509.

Kieselfluornatrium in Sprudelsteinen I. 494. — Zersetzung durch kohlensaures Natron I. 483.

Kieselguhr, aus Schalen der Panzer-Infusorien bestehend I. 977.

Kieselige Bildungen, (siehe auch Quarz und Kieselsäure), Alkalien in ihnen II. 1224. — Basen in ihnen I. 828. — Bergkrystall und Opal sind die Endpunkte kieseliger Bildungen II. 1225. — Gewicht, specifisches, II. 1228. — Glühverlust II. 1226 —1227. — Wasserfreie kiesel. Bildg. II. 1228. — Wie sie durch Wirkung organischer Substanzen erfolgen II. 1225, 1249 ff. — Verhalten zu Fluſssäure II. 1232. — Verkieselung von Pflanzensubstanzen II. 1241 ff., 1248.

Kieselinfusorien I. 976-977.

— Das Material für den Feuerstein II. 1248.

Kieselkalkstein, wie die Bildung von Chalcedon und Hornstein zu denken ist II. 1145.

Kieselkupfer, Bildung II. 1885, 1925. — Umwandlungsproceſs nach kohlensaurem Bleioxyd II. 1885, 1889, 2001, nach Kupferglanz und Kupferkies II. 1924, nach Libethenit II. 1885, 1889, 2009. — Vorkommen II. 1884. — Zersetzung durch Kohlensäure II. 1887 und durch Schwefelwasserstoff II. 1896.

Kieselmangan I. 813.

Kieselmagnesit geht durch Verwitterung in die lösliche Modifikation über I. 759.

Kieselsäure I. 758 ff. — Absätze von ihr aus Brunnenwasser durch theilweise Verdunstung I. 964, 981, K. aus heiſsen Quellen I. 762, 877—879, aus kalten Quellen I. 877—881, durch organische Thätigkeit I. 975. — Absätze der Kieselsäure und des kohlensauren Kalk, im Meere, Unterschiede zwischen ihnen II. 1256. — Als Absatz aus einem Mineralwasser, mit Eisenkies I. 918. — Absätze, verschiedene, aus denselben Gewässern, Erklärung II. 1222, 1225. — Abscheidung aus Silicaten durch Salzsäure II. 1221—1225. — Alkalische Carbonate beim Kochen von ihr zersetzt I. 822 — 823. — Auflösung durch kohlensaure Alkalien befördert II. 1267. — Ausscheidung aus einer Natronsilicat-Lösung II. 1224. — Basen durch Gewässer in gröſserer Menge als K. fortgeführt II. II. 650. — Mit Basen in Dornsteinen II. 1050—1053. — Chalcedon-ähnliche Absätze I. 879. — K. und Eisenoxyd, constantes Verhältniſs zwischen ihnen II. 1240. — In allen Fluſswassern II. 1527. — Fortführung derselben II. 807. — Scheidet sich theils gallertartig, theils körnig aus I. 759. — In Gewässern I. 761, rührt in solchen nicht vom Quarz her I. 827, als Silicat in Gewässern I. 509—513 u. 826—827. — Kann in heiſsen Quellen im kohlensauren Natron aufgelöst sein I. 770. — K. in der Hitze treibt alle flüchtige Säure aus I. 760. — Wird nicht aus dem Innern der Erde sublimirt I. 761. — In Islands heiſsen Quellen I. 761, Ursprung I. 763. — K. und Kalkerde, wohin sie gekommen II. 808. — Ganze Kalklager können von ihr verdrängt werden II. 1303 ff. — Löslichkeit I. 875. — Im Meere ist wahrscheinlich an Magnesia gebunden I. 843. — Mineralkörper, eine groſse Zahl derselben kann durch K. verdrängt werden II. 1288, 1295. — In verschiedenen Modifikationen in wässriger Lösung II. 1222, 1302, 1303. — In Muscheln setzt sich K. gerne da ab, wo Gallerte verschwand II. 1143. — Resultate I. 867 ff. — Die Silicificate zerfallen in zwei Abtheilungen II. 1249—1250. — Verbindung mit organischen Substanzen II. 1256. — Verflüchtigt sich mit Wasserdämpfen I. 759—760. — Ein Versteinerungsmittel II. 1249, von Baumstämmen II. 1827, 1830. — Wanderung der Kieselsäure in Gesteinen II 1295 ff. — Durch Verwitterung des Feuerstein geht die K. aus der unlöslichen Modifikation in die lösliche über II. 1267. — Aus wasserfreien kieseligen Bildungen entstehen wasserhaltige II. 1266. — Bei Zersetzung des Feldspath scheidet sie sich meist aus II. 302.

Kieselsäure, amorphe, Umwandlung in krystallisirte II. 1235.

Kieselsäure, pulverförmige oder schleimige II. 1222.

Kieselsäure, überschüssige, in Granaten II. 478.

Kieselsäurehydrat nicht in bestimmten Mischungsverhält-

Digitized by Google

nissen I. 760. — Pseudomorphose nach Augit II. 556.
Kieselschiefer, mit Albit verwachsen II. 1652. — Carbonate enthaltend, Analysen II. 1653. — Kalait in ihnen II. 1276. — Aus Thonschiefer hervorgegangen II. 1276. — Umwandlung nach Schieferthon II. 753. — Wavellit in ihnen II. 1276.
Kieselsinter, Absätze I. 761. — In Drusenräumen von der Auslaugung von Zeolithen herrührend II. 1320 ff.
Kieseltuff I. 877.
Kieselwismuth II. 1892.
Kieselzink, (siehe auch kieselsaures Zinkoxyd). Im Augit (Jeffersonit) und andern Mineralien II. 1884. — Bleiglanz von ihm umhüllt II. 1880. — Aus kohlensaurem Zinkoxyd, spätere durch Wirkung kohlensaurer Gewässer auf dichten Galmei entstandene Bildung II. 1204, (siehe auch Galmei). Umwandlungsproceſs nach Bleiglanz II. 1931, nach Pyromorphit II. 1881, 2010, in Quarz II. 1305, in Willamit II. 1884.
Kilbrikenit II. 1940.
Killinit scheint aus Wernerit entstanden zu sein II. 418.
Kistiar, viele Salzseen II. 1730.
Klein-Saros (in Siebenbürgen) Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1748.
Klosterbrunnen, Analyse I. 357.
Knistersalz (siehe Steinsalz). Kohlenwasserstoff-Exhalationen in ihm II. 1672, 1677, 1751, Analysen II. 1751—1752.
Knochen, Anhäufungen derselben I. 736. — Ihre Auflösung durch Kohlensäure I. 733. — In Höhlen erhalten sie sich sehr lange I. 737. — Löslicher als der Apatit I. 723. — Umwandlung in Apatit I. 754. — Widerstehen lange der Zerstörung I. 734.
Knochen, fossile, Fluor in gröſserer Menge in ihnen als in frischen I. 708. — Fluorcalcium in ihnen I. 493, dessen Bildung II. 1210. — Phosphorsaurer Kalk in ihnen I. 743.
Knollenstein I. 933. — Vollkommen zersetzte Feldspathe aus ihnen, Analysen II. 2330. — Zersetzungsprodukt der Feldsteinporphyre II. 2329.
Kobalt, im Brauneisenstein II. 1901. — Im Psilomelan II. 1901. — In Quellen II. 2080 ff.
Kobalt, Speiſs-K., Analysen II. 1952. — Nickel fast immer in ihm II. 1952. — Umwandlung durch Oxydation sehr häufig in arseniksaures Kobaltoxyd II. 1952, das erste Oxydations-Produkt scheint Kobaltbeschlag zu sein, woraus sich erst später durch Auslaugung der arsenigen Säure Kobaltblüthe bilden mag II. 1954. — Zersetzungsprodukte der an feuchten Orten aufbewahrten Sp. II. 1954. — Zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Kobaltblüthe, arseniksaures Kobaltoxyd II. 1989. — Mit Kalk II. 1988. — Nickel gar nicht, oder nur in Spuren in ihm II. 1953. — Umwandlungsproceſs nach Speiſskobalt II. 1952.
Kobalterze, Zersetzbarkeit s. Nickelerze II. 1959.
Kobaltglanz, Vorkommen und Zusammensetzung II. 1943 ff.
Kobaltkies II. 1931 ff.
Kobaltoxyd, kieselsaures, nicht bekannt II. 1892.
Kobaltoxydul, kohlensaures, kommt nicht vor, künstliche Löslichkeit II. 2003. — Vom Wasser suspendirt, wird von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123.
Kobaltvitriol II. 2015.
Kochsalz (siehe auch Chlornatrium und Steinsalz). Abscheidung aus dem Meere siehe Steinsalz. Aus Chlorcalcium und Chlormagnesium gebildet I. 565. — Als Düngungsmittel I. 865. — Aus dem Elton-See, Analyse II. 1679, 1744. — Mit feuchtem Kalksteine giebt Efflorescenzen

Digitized by Google

von kohlensaurem Natron I. 864. — Wird durch Glühen mit Feldsteinporphyr oder Granit theilweise in Chlorcalcium umgewandelt I. 569, 591. — Im Meere entsteht zum Theil durch Zersetzungsprocesse I. 852, 854. — In Mineralien I. 474. — K., welches dem M. durch die Flüsse zugeführt wird, kann kein Aequivalent für die Steinsalzlager sein II. 1566. — In Mineralien I. 474.

Königswart, Mineralquellen enthalten sehr wenig Kali I. 405.

Könlit II. 1803.

Körper, elementare, kommen selten vor II. 10. — Zusammengesetzte K. existirten früher als einfache II. 6.

Kösen, Soolquellen nehmen bei Wältigung ab I. 218.

Kohle (siehe Kohlenstoff). Im Kalk II. 968. — Im Meteorsteine von Alais II. 75-76. — In dem Meteorsteine ist secundär II. 77—79. — Eine der unzerstörbarsten Substanzen II. 1807.

Kohlenbrände II. 122. — Keine krystallinischen Umwandlungen von ihnen bewirkt II. 354. — Ihre Wirkung auf das Gestein II. 352—353.

Kohlengebirge der Nahe und Saar, Tropfsteine in ihm II. 769—771.

Kohlenkalkstein, Spirifer Mosquensis enthaltend II. 778.

Kohlenoxydgas nicht in den Exhalationen brennbaren Gases II. 1754.

Kohlensäuerlinge, (s. Säuerlinge). Kein Kalksilicat in ihnen, vielleicht aber Magnesiasilicat I. 769. — Kieselsäure ist in ihnen wahrscheinlich als alkalisches Silicat (Natronsilicat) enthalten I. 509 u. 510. — Vorkommen I. 244. — Zeolithe, d. h. Mineralien, welche kalksilicate enthalten, können nicht von ihnen gebildet werden I. 510.

Kohlensäure, ihre Absorption durch Gewässer I. 265—266, in der Tiefe I. 287—288 u. 291—292. — Alkalische Silicate durch sie zerlegt I. 824. — Wird der Atmosphäre zugeführt II. 31. — Auflösung der Knochen durch dieselbe I. 733. — Bildung I. 944, durch Fäulniſsprocesse I. 339—345. — Auf Carbonate wirkt die K. auflösend I. 279. — Aus zersetzten Carbonaten I. 349. — Entweichung in Blasen I. 268—270, aus Gewässern I. 267. — Feldspath, dessen Zersetzung vorzüglich durch K. bewirkt I. 821. — In Gewässern wirkt sie selbst noch in geringsten Mengen II. 2032. — In horizontalen Kanälen I. 370. — Im Kalk- und Magnesiacarbonat, Bestimmung II. 1126. — K., freie, und kohlensaure Erden im Meer I. 967; II. 1130. — In Mineralwassern reichen sehr geringe Mengen zur Lösung kohlensaurer Kalkerde bis zur Sättigung hin II. 1128, kann Berge versetzen II. 1129. — Mineralwasser, K.-Gehalt I. 258, 280. — Kohlensäuregas und Sauerstoff variiren wenig in der Atmosphäre II. 27. — Sauerstoffgas und Stickstoffgas begleiten sie I. 308—309. — Quellen des Kohlensäuregas I. 281. — Silicate, die geringe Menge K. in destilirtem Wasser und in Meteorwassern reicht zu deren Zersetzung hin I. 765; II. 1889, 1892, 2154. — K. und Stickgas mit Schwefelwasserstoff I. 662—663. — Thonerdesilicate nicht durch sie zersetzt II. 1214. — Bei Umwandlungs-Pseudomorphosen wichtig II. 243. — Ursprung in gewöhnlichen Quellen und Brunnen I. 338. — Die Verflüchtigung ist ein Kreislauf I. 966. — Vorkommen II. 26. K.-Wirkung auf die Vegetation I. 246. — Im Wollastonit II. 422. — Ein Hauptzersetzungsmittel vor allen andern Säuren I. 230. — Zersetzung durch Pflan-

zen II. 29 ff., 98 ff. — Im Meere II. 1129, mit derselben, werden die schwefelsauren Salze im Meere durch organische Substanzen zersetzt II. 1569.

Kohlensäure, atmosphärische, II. 46. — Liefert den Pflanzen den Kohlenstoff II. 100.

Kohlensäure, liquide, in geschlossenen Höhlenräumen I. 332—336.

Kohlensäure - Exhalationen I 243—352, (siehe Exhalationen). Ein allgemeines Phänomen I. 319. — Aus artesischen Brunnen I. 66. — Atmosphärische Luft enthalten sie meistens sehr wenig I. 304—306. — Bildung nicht durch Fäulniſs-Processe I. 317. — Aus dem bunten Sandstein I. 297. — K. und Braunkohlen stehen in keiner Beziehung I. 313—316. — Durchbrüche nicht von ihnen veranlaſst I. 299—300. — Entstehung mancher Kohlens.-Exh. II. 1804. — In Erhebungsthälern I. 295—296. — Aus dem Innern I. 350—352. — Durch Kalksilicat-Bildung I. 331. — Aus dem kohlensauren Kalk I. 320. — In den Umgebungen des Laacher-See I. 246—248. — Aus der Lava unter 80° R. I. 529—530. — Messung I. 274-278 u. 282-283. — Aus Mineralquellen I. 243, welche tiefer liegen I. 289—290. — Pressung I. 251—252 u. 261. — Reinheit I. 303 in Geschmack und Geruch. I. 310. — Stagnation derselben in Vertiefungen I. 264. — Unter allen sedimentären Formationen ihr Heerd I. 298. — In jeder sedimentären Periode I. 301. — Aus dem Uebergangsgebirge I. 299, 300, 302—318. — Ursprung I. 311; II. 45, 51, U. in tiefen Bohrlöchern II. 791—792, Veränderlichkeit in denselben I. 253—257, 259 u. 262. — Die Vegetation kann dieselben nicht verbrauchen I. 324. — Verbreitung, schnelle, in der Luft I. 263. — Verwendung der K. ist doppelt II. 39, 42. — Vorkommen I. 244—245 u. 249—250. — An der Weser zahlreich I. 286.

Kohlensandstein, die Hauptniederlage der thierischen Ueberreste II. 1613.

Kohlenstoff II. 59-104. (siehe Kohle). Bildung aus Kohlenwasserstoffgas II. 65. — Auf und in der Erde II. 32—33. — Kein primärer Bestandtheil krystallinischer Gesteine II. 27. — Einen kosmischen K. giebt es nicht II. 79. — In Meteormassen II. 72 ff. — K. des organischen Reiches stammt aus den Kohlensäure-Exhalationen II. 40. — Der Sauerstoff wird durch ihn aus dem Mineralreiche in die Atmosphäre geführt II. 56. — War in der Schöpfungsperiode nicht vorhanden II. 95. — Die Schwefelwasserstoff-Exhalationen durch ihn bedingt II. 180. — In der Steinkohlenformation tritt er in ungeheurer Menge auf II. 98. — Ursprung II. 26, 96 ff. — Vorkommen II. 59 ff. — Zersetzter Kohlenstoff, seine Quelle II. 103.

Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1748 ff. — Aus artesischen Brunnen I. 65. — Aus bituminösen Lagern II. 1749. — Ob auch aus Braunkohlengruben ist nicht bestimmt II. 1749, 1778. — Auf der Halbinsel Abscheron, kommen nur aus mäſsigen Tiefen II. 1748. — Im Knistersalz II. 1672, 1677, 1751, Analysen II. 1751—1752. — Kohlenoxydgas nicht in den Exhalationen brennbaren Gases II. 1754. — Oelerzeugendes Gas ein Bestandtheil II. 1753. — In den letzten Perioden des Steinkohlen-Bildungs-Processes scheinen sie vorzuwalten II. 1769. — Aus Quellen II. 1749. — Auf dem Schagdag und an vielen anderen Stellen II. 1748 ff. — Aus Steinkohlen um so mehr, je mehr Wasser vorhan-

Digitized by Google

den II. 1777 ff. — In Steinkohlengruben II. 91, 1748—1749. — Im Steinsalzgebirge II. 1749. — Dem Sumpfgas ähnlich II. 1754. — Ein Zersetzungsprodukt organischer Substanzen II. 1754.
Kokkolith (siehe Augit) Löslichkeit II. 978.
Kollyrit I. 801.
Komptonit, Umwandlungsprocefs in Brauneisenstein II. 1340.
Kopaischer See (s. See, Kopaischer) I. 68.
Kopeolithen, Analysen II. 1758. Vorkommen II. 1757.
Korallen, Eisenoxyd in ihnen II. 1151. — Kieselnadeln (?) in ihnen II. 1252 ff. — Kohlensaure Magnesia in ihnen II. 1154.
Korallenbänke (siehe Korallenriffe). I. 956—957.
Koralleninseln I. 952. — Senkung derselben I. 958-959. — Wachsen I. 959.
Korallenkalk, Absatz durch Korallenthiere I. 952 u. 954. — Viel kohlensaure Magnesia in ihm II. 1155. — Umwandlung in Kalkspath-Individuen II. 1012.
Korallenkalkstein geht nach und nach in ein Aggregat von Kalkspath-Individuen über II. 1012.
Korallenriffe (siehe Korallenbänke) I. 956—957. — Fluorcalcium in ihnen II. 1211.
Korallenthiere bauen in klarem Wasser I. 954, 960 nicht über dem Meere I. 957 und nicht in grofser Tiefe I. 955, 958. — Gedeihen am besten im offenen Meere I. 959. — Das Juragebirge ist ein Werk derselben I. 961. — Scheiden bedeutende Mengen Kalk aus dem Meere ab I. 972, auch Fluorcalcium und phosphorsauren Kalk I. 977.
Korund, Bildung II. 2166, 2167. — Im Gneifs und Granit II. 2166. — Glimmer auf zersetzten Krystallflächen des Korund II. 1399.
Krater, Basaltströme ohne derselben II. 736. — Schwefelsäure in denselben I. 650—651. — Zusammenhang basaltischer Ströme mit K. II. 734—735.
Kreide, Bildung aus mikroskopischen Korallenthierchen I. 954, 977. — Enthält Kali I. 450. — Zersetzung durch alkalische Silicate findet nicht statt I. 835 ff.
Kreideformation, von Dänemark, Erdfälle in ihr I. 29.
Kreidelager und Feuerstein II. 1255.
Kreidemergelgebirge im Teutoburger Walde, Höhlen in demselben I. 27—28.
Kreislauf im Mineralreiche II. 1220. — In der unorganischen Natur überhaupt ist zweifelhaft II. 13, dagegen II. 2351.
Kreittonit (siehe schwarzer Spinell) II. 1902.
Kreolith I. 777.
Kreuzbrunnen I. 373.
Kreuznach, die Soolquellen enthalten keine schwefelsauren Salze I. 477. — Extrahiren ihren Salzgehalt aus dem Porphyr I. 557.
Krokydolith I. 855.
Kryolith ist Natrium-Aluminiumflorür I. 500. — Umwandlungsprocesse in Pyknit und Topas I. 503.
Kryptolith II. 2011.
Krystalle, Analyse ihrer Bruchstücke von grofsem Interesse II. 516 ff., 525, 857, zeigen oft chemische Veränderungen, ehe sie das mineralogische Auge erkennt II. 857 ff. — Bildung aus amorphen Massen II. 332. — Mit ihrer Bildung ist auch ihre Härte, Sprödigkeit u. s. w. gegeben II. 1285. — Bildungsart, plutonische, grofser K. II. 1058. — Eingeschlossene K. die Grundmasse zersetzt sich leichter als dieselben II. 651. — Entstehen durch Juxtaposition II. 2283, sie schaffen sich Platz II. 2287. — Freistehende K. unterliegen am meisten den pseudomorphen Processen II. 245. — Grofse K. in Spalten und Dru-

Digitized by Google

senräumen, ein Bild ihrer Entstehung II. 1054. — Kennzeichen ihrer Veränderung II. 1092.

Krystallform, Annahme der eigenen K. bei Umwandlungen II. 276—277. — Erhalten durch einen Ueberzug II. 203—204. — Die K. eines Körpers kann sich ändern, ohne daſs ein flüssiger Zustand eintritt II. 332. — Groſse K. plutonische Bildungsart derselben II. 1058.

Krystallisation, amorpher Niederschläge I. 630 — Wodurch sie befördert wird II. 2285. — Erfolgt sie auf feuerflüssigem Wege, so kann nur das minder strengflüssige Mineral auf dem strengflüssigeren krystallisiren II. 876. — Das Ungleichartige wird durch sie ausgeschieden II. 874 ff.

Krystallwasser, Salze, welche mit und ohne dasselbe krystallisiren I. 538—540. — Von verschiedener Zusammensetzung II. 858.

Kugeldiorit auf Corsica II. 906—907.

Kugelgestein II. 2094.

Kupfer, in Absätzen aus Quellen I. 659 ff., 874; II. 20. — Im Brauneisenstein II. 1769, 2101. — In jedem Eisenerz II. 2079. — In Fucus-Arten II. 1564. — In Gesteinen II. 1900 ff. — Aus Kupfervitriol durch Holz auf nassem Wege reducirt II. 2046, aus Kupferoxydhydrat durch Zuckerlösung II. 2046. — In Ocherlagern II. 1769, 1931, 2082 ff. — Im Phonolith und Psilomelan II. 1769, 1901. — In Quellen I. 874; II. 2079 ff. Im Raseneisenstein II. 20. — In Steinkohlen II. 1769, 1901. — In Stollenwassern II. 1930. — Im Thonschiefer II. 1769, 1901. — Umwandlungsproceſs in Rothkupfererz an der Atmosphäre II. 277, nach Kupfererz II. 2045.

Kupfer, gediegenes, im Analcim II. 1890, 2073. — Kalkspath mit K. erfüllt II. 2073. — Reduktion auf nassem Wege durch das als Ueberzug von Fischresten und einem Holzspan im alten Mann einschlieſsende K. gezeigt II. 2073. — Im Serpentin II. 2073. — Umwandlung nach Arragonit II. 2073, mögliche U. in kohlensaures Kupferoxyd und in Rothkupfererz II. 2046. — Als Vererzungsmittel II. 235. — Vorkommen zum Theil in groſsen Massen II. 461, 702, 2072 ff. — In zersetztem Basalt II. 702.

Kupferantimonglanz II. 1939.

Kupferblau II. 1885.

Kupfererze im Diorit II. 971, 1094. — In Gängen rühren vom Nebengestein her I. 916. — Oxydirte K. mehrfach am Ausgehenden der Gänge, geschwefelte in gröſseren Teufen II. 1926. — Nicht im Schiefer II. 971, 1094.

Kupferformation II. 1874.

Kupferglanz, Umwandlungsprocesse nach Bleiglanz II. 1931, in Buntkupfererz II. 1911 ff., in Kieselkupfer II. 1924, in Kupferkies II. 1911 ff., nach Kupferkies II. 1922 ff., in Kupferschwärze II. 2044. — Ein Vererzungsmittel II. 233, 2129. — Vorkommen II. 1911 ff. — Zusammensetzung II. 1911 ff.

Kupferglimmer II. 1990.

Kupferindig, Umwandlungsproceſs nach Kupferkies II. 1921 ff. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1911.

Kupferkies, Eisenspath von ihm begleitet II. 2131. — Umwandlungsproceſs in Eisenkies II. 1921 ff., ein merkwürdiger Proceſs II. 1923, nach Fahlerz II. 411, in Kieselkupfer II. 1924, nach Kupferglanz II. 1911 ff., 1922 ff., in Kupferindig II. 1921 ff., sind beides merkwürdige Processe II. 1923, in Kupferpecherz und Kupferschwärze II. 1921 ff., in Malachit II. 1921 ff., 1996, nach Nadelerz II. 1920. — Ein Vererzungsmittel II. 233, 2129. — Vorkommen II. 1911, 1913. —

Digitized by Google

Ist ein Zersetzungprodukt von Fahlerz II. 1914 ff. — Zusammensetzung II. 1911, 1913.

Kupferlasur, Bildung bleibt ein Räthsel II. 1996. — Darstellung, künstliche, ist bis jetzt noch nicht geglückt II. 1995. — Eisenspath manchmal von ihr begleitet II. 2131. — Umwandlungsprocesse: nach kohlensaurem Bleioxyd II. 1999, in Malachit II. 1996, nach Rothkupfererz II. 2046. — Vorkommen II. 1992. — Als ein Zersetzungsprodukt von Fahlerz II. 1998.

Kupferoxyd in den meisten Allophanen II. 1889 ff. — Im Analcim II. 1890. — Im Esmarkit II. 1890. — Im Fayalit II. 1891. — Im Feldspath II. 1891, 2098. — In wasserhaltigen Silicaten II. 1889.

Kupferoxyd, kieselsaures, künstliches, Löslichkeit in reinem und kohlensaurem Wasser II. 1886—1887. — Sehr ungleiche Löslichkeit in verschiedenen Aggregatzuständen II. 1888. — Durch Schwefelwasserstoff wird künstliches wie natürliches K. zersetzt II. 1895 ff. und ist in Schwefelwasserstoff-Wasser nicht unbedeutend auflöslich II. 1896 ff. — Theilweise Zersetzung durch Kohlensäure II. 1887.

Kupferoxyd, kohlensaures, kommt mit andern Carbonaten in Doppelsalzen vor II. 1999. — In Grubenwassern gelöst II. 235.

Kupferoxyd, phosphorsaures, Bildung und Vorkommen I. 726.

Kupferoxyd, wolframsaures, Vorkommen als solches, nicht aber in Verbindung mit wolframsaurem Kalk II. 1972, 1978.

Kupferoxydhydrat, durch eine Zuckerlösung reducirt II. 2046.

Kupferoxydul, Datholit wird durch dasselbe blaſsroth gefärbt II. 1890. — Im Prehnit II. 1890.

Kupfermanganerz II. 2047.

Kupferpecherz II. 2044. — Umwandlungsprocesse nach Buntkupfererz II. 1924, nach Fahlerz II. 2044—2045, nach Kupferkies II. 1921, 2044—2045.

Kupfersammterz II. 2013.

Kupferschaum II. 1990.

Kupferschiefer, Vanadin in kleinen Mengen in ihm II. 1985.

Kupferschwärze, Umwandlungsproceſs nach Kupferglanz II. 2044. — Vorkommen II. 2043.

Kupfersilicate werden in ihren Lösungen durch Kohlensäure zersetzt II. 2122, ebenso durch Schwefelwasserstoff, lösen sich aber im Schwefelwasserstoff-Wasser auf, und erst nach längerer Zeit setzen sich Schwefelmetalle ab II. 2123.

Kupfervitriol, Kalk, phosphorsaurer, durch K. zersetzt I. 724 u. 726. — Auf Kalkspath, auf Silberfäden II. 2064. — Reduktion durch Holz auf nassem Wege II. 2046.

Kupfervitriol, eisenfreier, II. 2012.

L.

Laacher-See, die Gruppe der Mineralquellen im Gebiete desselben I. 244, 357—359 u. 361—364. — Kohlensäure-Entwicklungen I. 244, 246, 247, 248, 249, 250, 251, 252, 253, 261, 282, 291, 293, 299, 302, 305, 312, 317, 318, 319, 327, 351, 352, 355, 367, 369, 373, 374. — Keine Solfataren in den Kratern desselben II. 181. — Ursprung der Blöcke mit Glimmer u. s. w. an seinen Ufern II. 1413 ff. — Laacher-See-Wasser, Analyse desselben I. 359.

Labrador, Analyse von frischem und verwittertem L. II. 1077—1080, 1461. — Ausscheidung der Kieselsäure in ihm durch Salzsäure II. 1221, 1222. — Bildg. auf nassem Wege II. 1082. — Brausen mit Säuren II. 1078. — Im Diorit II. 912. — In Grünsteinen II. 948, 1062, 1063. — Kali

in bedeutenden Mengen in ihm II. 650. — Der Kalkgehalt vermindert sich mit der Zersetzung II. 650. — Kalk und Natron von ihm geliefert I. 380. — Material für Zeolithe I. 615. — In Porphyr-Varietäten II. 1062—1063. — In Schalsteinen II. 1062—1063. — Umwandlungsprocesse: in Analcim ist zu denken II. 580, wohl nie in Magnesiaglimmer II. 1436, 1462, in Pinit II. 1460. — Wassergehalt II. 642, 648—649. — Zersetzungsprocefs, dessen Gang II. 1081—1082, in Kaolin II. 573, 581. — Z. ist mit Kieselsäure-Ausscheidung verknüpft II. 655, 833, dagegen II. 1082. — Z. durch Salzsäure und Schwefelsäure II. 355.

Labrador, wasserhaltiger, ist Mesolith I. 831.

Labradorgesteine, augitische, Absatz ihrer Zersetzungsprodukte II. 834. — Analysen II. 640, vereinfacht II. 637. — Bestimmung ihrer Gemengtheile II. 630—632. — Beweise für ihre Erhebung II. 767. — Bildung, mögliche, auf nassem Wege II. 793. — Eisenerzlagerstätten verdanken ihnen ihren Ursprung II. 835. — Die ersten Glieder die frischesten Augitporphyre, Melaphyre oder Basalte, Uebergang durch Umwandlungsprocesse in zahllosen Varietäten von Grünstein, Mandelstein, Gabbro, Hyperith u. s. w., letzte Glieder gänzlich zersetzte eisensaltige Thonmassen II. 626. — Magneteisen in denselben II. 630. — Manganerzlagerstätten verdanken ihnen ihren Ursprung II. 835. — Umwandlungsprocesse II. 828 ff. — Nephelin und Olivin in denselben II. 635. — Begonnene Zersetzung, Merkmale II. 830 ff.

Labradorkrystalle, nur kleine in mächtigen Massen II. 2279. — Aus Melaphyren II. 643. — Der L. aus einem Porphyr ist wahrscheinlich Oligoklas, wenn nicht Loxoklas II. 841.

Labradorporphyr II. 1063. — Gemengtheile II. 1063. — Verhalten zu Rotheisenstein-Lagern II. 568 ff., 806, 1083.

Lac Glacé d'Oo, Quellen aus ihm I. 30.

Lac Superior, der gröfste Süsswasser-See II. 1534.

Lager erscheinen häufig bei Zersetzung krystallinischer Gesteine II. 173 ff.

Lahn-Gegenden, Verhältnisse in denselben II. 1179—1180.

Lampscheid, Mineralquelle, deren Analyse I. 300. — Enthält Kali I. 408.

Landskron, Mineralwasser Analyse I. 389.

Landwirthschaft, auf sie bezügliche Bemerkungen I. 596 ff.

Lanthanoxyd siehe Ceroxyd und Ceroxydul.

Lasurstein, Schwefelsäure in ihm I. 545.

Latera, Kohlensäure-Entwicklung I. 250.

Laugafall I. 194, 196, 197.

Laumontit, Analyse II. 2171. — Umwandlungsprocefs in Prehnit II. 2159, in Feldspath (Orthoklas) II. 2170.

Lava, ihre langsame Abkühlung II. 734. — L. vom Aetna II. 597, ihre Armuth an Alkalien und die vorwaltende Kalkerde bedingt die Bildung des Labrador II. 2303, Gemengtheile II. 629, Zusammensetzung II. 669, besteht aus Labrador und thonerdehaltigem Augit II. 670, ähnlich den Gesteinen des Val di Bove II. 671 ff. — Arragonit in der L. II. 1040. — Durch die Atmosphärilien zersetzt II. 1373. — Ausfliefsen in Strömen II. 1065. — Bergöl in ihr II. 99. — Einschlüsse in Drusenräumen zeigen, dafs bei ihnen schon Zersetzungsprocesse begonnen haben II. 831. — Erstarrung, Verhalten bei derselben II. 2278. — Glasige L., Saalbänder von ihr II. 759. — Granat in derselben

II. 465. — Grauwacke eingeknetet II. 732 u. 749. — Die Hitze der L. kann nicht Feldspath schmelzen, und bildet mit Quarzkörnchen keine Silicate II. 743. — Höhlungen voll Wasser in ihnen II. 2276. — Kohlensäure-Entwicklung aus ihr unter 80° R. I. 329—330. — Kohlensaurer Kalk in ihr I. 325. — Ihr Labrador wird von Salzsäure gänzlich zersetzt II. 629. — Löslichkeit II. 978. — Magneteisen auf Harmotom in ihr II. 586—587. — Oligoklas in ihr II. 634. — Olivin in ihr II. 678, 680—683. — Präexistenz II. 681 ff. — Schwefligsäuregas aus derselben I. 648. — Schmelzbarkeit II. 739. — Beim Schmelzen dringt sie in Sprünge in Quarz ein II. 739. — In Spalten aufsteigend II. 727, 737. — Thonschiefer eingeknetet II. 732 u. 749. — In welcher Tiefe sie geschmolzen ist II. 729. — Titaneisen aus derselben ausgeschieden II. 597. — Uebergang in Basalt II. 731. — Umwandlung des Leucit in glasigen Felgspath zeigt von Statten gehende Veränderungen II. 2294. — Verhältniſs der Mofetten zu ihr I. 326. — Durch Verwitterung giebt sie einen sehr fruchtbaren Boden II. 98. — Wasser, hydroskopisches, in geringen Mengen in ihnen II. 830. — L. vom Vesuv fordert nach Aussonderung des Leucit eine stärkere Hitze, als die war, mit welcher sie aus dem Krater ausfloſs II. 2300, 2343, ihr Reichthum an Alkalien bedingt die Bildung des Leucit II. 2303. — Durch Wasserdämpfe gehoben II. 728. — Ist wasserfrei II. 673. — Ihre ursprüngliche Zusammensetzung bewahrt sie noch II. 673.

Lava, augitische, vom Aetna, die alten wie die neusten L. enthalten durch Säuren zersetzbare Theile II. 2201. — Alkalien, Gehalt in ihnen II. 840. — Eisen in gröſserer Menge in ihnen als in den Melaphyren II. 840. — Eisenhaltige Mineralien herrschen bei ihnen vor II. 841. — Sind wasserfrei II. 673, 2200.

Lava, leucitische, Analysen II. 2295 ff. — Schmelzhitze der der Lava des Vesuv II. 2300. — Sind nicht so strengflüssig, als man von ihrem bedeutenden Leucitgehalt erwarten sollte II. 2299.

Lava, trachytische, von den Campi Flegraei, von Ischia und vom Monte Nuovo, Analysen II. 2195 ff. — Hohes Alter II. 2196. — Gemengtheile II. 2200. — Sind die einzigen Gesteine mit Kieselsäure-Ueberschuſs, von denen die feuerflüssige Entstehung erwiesen ist II. 2250. — Auf Island, Analyse II. 2208. — Dem Phonolith ähnlich II. 2200. — Auf Teneriffa II. 2204—2205, Obsidian aus ihr hervorgegangen II. 2205. — Sind in ihrer Zusammensetzung manchen Graniten ähnlich II. 2251, enthalten aber mehr Natron als Kali, während in diesen Kali gegen Natron vorherrschend ist II. 2339, wie hieraus zu erklären ist, daſs sich aus übrigens ähnlichen Massen bald Trachytporphyre, bald Granite bilden können, Schwierigkeiten, welche jedoch entgegen treten II. 2339 ff.

Lava, wasserhaltige, II. 2200—2201.

Lavaströme, Kohlensäure-Entwicklung I. 250.

Lavendulan, Bildung, wahrscheinliche, aus zersetztem Speiſskobalt II. 2049.

Lazulith I. 705.

Leadhillit ist eine noch nicht vollendete Umwandlung des Bleivitriol in kohlensaures Bleioxyd II. 2013. — Umwandlungsproceſs in kohlensaures Bleioxyd II. 1317, 2000.

Lehuntit I. 854.

Lenzinit I. 801.

Digitized by Google

Leonhardit, nach ihm Prehnit II. 945, 946, 2160.
Lepidokrokit, Wassergehalt II. 1349.
Lepidolith, alkalische Fluorüre in demselben I. 445. — Liefert den Quellen Lithion I. 443.
Leptinit siehe Granulit.
Letten II. 2094—2095. — Aufgelöste Substanzen werden ihnen zugeführt II. 2095. — Regeneration des ursprünglichen oder eines ihnen ähnlichen Gesteins II. 2095.
Lettsonit II. 2013.
Leucit II. 2265 ff. — Analysen II. 2287 ff. — Die Augite betragen viel wenige, als die Leucite II. 2272, sie sind in L., wie in andern Gesteinen, früher gebildet worden, als die L. II. 2273, 2275. - Augitkrystalle, in L. eingeschlossene, Widersprüche hinsichtlich derselben II. 2274—2275. — Bildung von L. durch einen groſsen Reichthum an Alkalien und Thonerde in Laven bedingt II. 2279, Bildg. auf nassem Wege II. 2276—2277, 2280, feuerflüssige und wäſsrige Bildung der L. II. 2282. — L. enthalten fast immer einen schwarzen Punkt, manchmal auch einen Augitkrystall II. 2265—2266. — Geschmolzene Massen, Verhalten bei der Erstarrung II. 2278—2279. — Krystallbildung, der Anfang derselben ist sichtbar II. 2269, Krystallisation der L. II. 2283 ff., wie sich ihre Einschlüsse erklären lassen II. 2286, krystallisiren die L. aus flüssiger Lava, so sind sie die ersten, welche erstarren II. 2274, 2278. — In den neueren Laven finden sie sich nicht von gleicher Gröſse und Schönheit als in den alten II. 2267. — Löslichkeit II. 978. — Natron scheint durchgängig in L. vorzukommen II 2291, 2300. — Präexistenz in der Lava II. 2277, 2281. — L. sind äuſserst strengflüssig II. 2273. — Umwandlung in glasigen Feldspath II. 2293, die Abnahme der Alkalien und der Thonerde weiset auf eine solche Veränderung hin II. 2293, U. in Kaolin II. 2294. — L. des Vesuv sollen sich nach v. Buch nicht im Innern desselben, sondern erst durch einen Stoff bilden, der vielleicht in Berührung mit der Luft zugeführt wird II. 2267. — Vorkommen, in Auswürflingen II. 2268, in neueren Laven II. 2267 ff.
Leucitgesteine II. 2265 ff., (siehe auch Laven, leucitische). Analysen II. 2295 ff. — Die Leucitporphyre sind jünger als die Augitlaven II. 2302. — L. bei Rieden, reihen sich den basaltischen Laven und den Phonolithen an II. 2301 ff., enthalten glasigen Feldspath II. 2301. — Sehr selten II. 2279. — Vorkommen II. 2279—2280.
Leuck, warme Quellen I. 128—129.
Leucophan I. 483.
Liebenerit ist eine Pseudomorphose nach Nephelin II. 2258. — Die Zusammensetzung ist der des Gieseckit ähnlich II. 2258—2259.
Libethenit II. 2008—2009. — Umwandlungsproceſs in Kieselkupfer II. 1885, 2009.
Lichenen unter Hyalith II. 1243.
Lievrit I. 805.
Lignit, Analysen II. 1763 ff., Mittel II. 1767. — Wie seine Bildung aus Holz zu denken ist II. 1784, 1786, 1795.
Limans, Landseen an der Besarabischen Küste II. 1718.
Linsenerz II. 1990.
Liparische Inseln, Wasserdampf-Entwicklung I. 293.
Lippe, Kalkgehalt I. 377, 1528. — Quellen I. 16, sehr ergiebig I. 153.
Lippspring, aufsteigende Quellen I. 153. — Quellen des Jordan I. 15.
Lissitchia-Balka-Steinkohlenformation, die Muschelschalen in den obersten

und untersten Lagern sind ausschlieſslich marine II. 1819. — nicht aus einer Vegetation auf sinkendem Boden entstanden II. 1819.

Lithion in Basalt I. 439. — Gehalt in Mineralien I. 438. — In Mineralquellen I. 439. — In süſsen Quellen I. 439—440, durch Lepidolith geliefert I. 443. — Vorkommen im Mineralreiche I. 436.

Lithion, kohlensaures, Bildung I. 513, Löslichkeit I. 441.

Lithionglimmer I. 437. — Geglühter, zersetzbar durch Säuren II. 1386.

Lithionhaltige Mineralien I. 436—438.

Lithionsalze, Vorkommen I. 867.

Löſs, wie sein Absatz zu denken ist II. 1584—1585. — Analysen II. 1583 ff., besteht aus zermalmten, quarzhaltigen Thonschiefertheilchen und Carbonaten, und kommt der Zusammensetzung des Rheinabsatzes im Bodensee sehr nahe II. 1584. — Sein kohlensaurer Kalk kann nicht ein Absatz stagnirender Wasser sein II. 1585.

Löſsmännchen II. 1385.

Löſspüppchen II. 1385.

Loire, Analyse II. 1514.

Lough-Neagh, versteinert Holz oder durchdringt es mit Eisentheilchen II. 1541. — Zeichnet sich durch einen sehr geringen Gehalt an erdigen Bestandtheilen aus II. 1546.

Ludovici, Steinsalzgrube, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.

Lütschine, Analyse II. 1518.

Luft, atmosphärische, II. 28—58. — Absorbirt durch Gewässer II. 106. — In den Kohlensäure-Exhalationen ist meist sehr wenig enthalten I. 304-306. — Menge des Kohlenstoff in ihr II. 31, dieser kann nicht ein Aequivalent für allen Kohlenstoff im organischen Reiche sein II. 31 ff. — Kohlenwasserstoff-Verbindungen in ihr II. 1775. — Processe, durch die ihr Sauerstoff entzogen und zugeführt wird II. 29. — Sauerstoff in ihr, Schwankungen II. 29, 58 ff. — In der Schöpfungsperiode war das Kohlensäuregas in gröſserer Menge in ihr vorhanden, als jetzt II. 44, 57 ff. — Wassergas in ihr, Schwankungen II. 29. — Die Zersetzung der Gesteine wird vorzugsweise von ihr bewirkt II. 28, 48. — Ihre Zusammensetzung vor dem Erscheinen des Pflanzen- und Thierreiches II. 31, 44.

M.

Maas, Analyse II. 1512. — Menge ihrer schwebenden Theile II. 1575.

Mackenzie-Fluſs führt sehr viel Treibholz II. 1809.

Magnesia, Absätze, die reich an ihr sind II. 1161. — In Apatiten I. 731. — Aufgenommen am häufigsten als Silicat I. 790. — In Augiten, wird theilweise als Carbonat fortgeführt II. 832. — Entstanden aus zerstörten Magnesia-haltenden krystallinischen Gesteinen I. 796. — In den Fucus-Arten in bedeutender Menge I. 749, 983. — M. und Kalk, ihr Ursprung in Quellen I. 412—413. — M. und Kalksilicate, Bildung unter verschiedenen Bedingungen I. 785—786. — Im Korallenkalk II. 1155. — Im Muschelkalk neben Basalt II. 1156. — Zu Panzern untauglich I. 983. — Nicht in Panzern der Infusorien I. 982. — Im Pflanzenreiche in viel gröſserer Menge als im Thierreiche I. 748. — Bei Pseudomorphosen wird sie häufig aufgenommen I. 789—790 u. II. 243, 312. — Kommt in Samenkörnern in gröſserer Menge, als in holzigen Theilen der Pflanzen vor I. 749. — Aus dem thierischen Körper muſs sich viel M. ausscheiden I. 751. — In Zeolithen kommt sie nicht vor I. 787.

Digitized by Google

Magnesia, kohlensaure, in Absätzen von kohlensaurem Kalk in Spalten und Drusenräumen II. 1161. — Absatz aus warmen Quellen I. 892. — In Gewässern sehr verbreitet I. 778; II. 498. — Die Bildungen des Chlorit, Serpentin und Speckstein sind nothwendige Processe zum Verbrauche derselben II. 502, 1155. — Abscheidung aus dem Meerwasser nur durch organische Thätigkeit II. 1135, 1153. — Eisenoxydhydrat scheint von ihr aufgelöst zu werden I. 875 ff.; II. 1327. — M. und Kalkcarbonat, Folge der Absätze II. 1123. — Kalkcarbonat schwerlöslicher als M. II. 1122. — M. in fast allen Kalksteinen in Tyrol II. 1186. — Löslichkeit I. 387; II. 1127. — Wird dem Meere in ungeheuren Mengen zugeführt II. 499. — In Fluſswassern kommt sie nur in geringer Menge vor II. 1524, in etwas gröſserer, wenn die Flüsse Dolomit und dolomitische Kalksteine durchströmen II. 1524. — Im Meerwasser aus Chlormagnesium durch den Einfluſs der Meerespflanzen entstanden II. 1556. — Menge des Dolomit, die vom Rheine dem Meere zugeführte M. liefern kann II. 1154. — In mergeligen Schichten in sehr bedeutenden Mengen II. 1158—1160. — In Mineralquellen I. 377 u. 453. — Processe, die dieselbe in Gewässern verbrauchen II. 499—501, 1154. — In Quellenabsätzen wenige M. II. 1153. — Wird in der Siedhitze des Wassers durch Kieselsäure und durch Quarz zersetzt II. 790. — In süſsen Quellen I. 377 u. 453.

Magnesia, kohlensaure, wasserfreie, kommt selten in Quellenabsätzen vor I. 899. — Mit kohlensaurem Natron als Doppelsalz I. 899.

Magnesia, kohlensaure, wasserhaltige, kommt im Mineralreiche nicht vor I. 898.

Magnesia, phosphorsaure, Absatz aus heiſsen Quellen I. 891. — Im Apatit I. 731. — Bildg. I. 729—730. — Bildg. aus phosphorsauren Alkalien und Magnesiasalzen I. 731. — In den Excrementen I. 751. — Den Menschen wird durch das Brod mehr phosphorsaure Magnesia als phosphorsaurer Kalk zugeführt I. 751. — Im Mineralreiche selten I. 729. — Im organischen Reiche I. 749—752. — Die Pflanzen nehmen mehr phosphorsaure Kalkerde als phosphorsaure Magnesia auf I. 750. — Im Thierreiche häufig I. 729.

Magnesia, schwefelsaure, Abscheidung aus dem Meerwasser siehe Steinsalz; Auflösung einer mit Kochsalz gesättigten Chlormagnesium-Lösung findet nur in sehr geringem Maaſse Statt II. 1737. — Bildung I. 592 ff. — Im Fluſswasser II. 1526. — Das Vorherrschen der schwefels. M. in Flüssen setzt ein Vorherrschen derselben in Gesteinen voraus II. 2129. — Im Meerwasser vermindert sie sich, wird aber durch die Flüsse in nicht unbedeutender Menge zugeführt II. 1557. — In Quellen II. 1526. — Vorkommen I. 591.

Magnesia, wolframsaure, kommt wegen ihrer groſsen Leichtlöslichkeit als solche nicht vor, aber in geringer Menge mit wolframsaurer Kalkerde II. 1972, 1978.

Magnesiabicarbonat, Löslichkeit I. 787. — Zersetzung des Kalksilicat durch dasselbe II. 489.

Magnesiacarbonat s. Magnesia, kohlensaure.

Magnesiaglimmer kann von Säuren aufgeschlossen werden II. 1450. — Umwandlungsproceſs in Kaliglimmer II. 1449.

Magnesiakalk, kohlensaurer, Wirkung des kohlensauren Wassers auf denselben II. 1177.

Magnesiasalze und Kalksalze

im Meerwasser spielen eine aktive Rolle II. 2170. — Ihre Verminderung II. 170.

Magnesiasilicat. Absatz aus Gewässern II. 1050, nur bei Abwesenheit von Kohlensäure II. 785. — Bildung auf nassem Wege II. 780, 2165 ff. — Bildg. in den Thonmassen auf dem Grunde des Meeres II. 2167, 2169. — Kalisilicate viel weniger verbreitet als M. I. 512. — Kann nicht neben freier Kohlensäure existiren I. 510, 769 u. 826. — In Gewässern II. 231. — Im Magneteisen I. 779-782. — Im Meere I. 844. — In Quellen II. 781. — Nicht in Säuerlingen I. 510—511. — Gehört zu den unveränderlichsten Mineralien II. 1220. — Verdrängungen durch dasselbe II. 366—367. — Zersetzung im aufgelösten Zustande durch Kohlensäure I. 510, nicht durch kohlensaure Alkalien II. 1429, schwieriger als Kalksilicat durch alkalische Fluorüre II. 512.

Magnesiasilicate, einfache, Bildung I. 786. — In Gewässern I. 770, 778. — M. und einfache Kalksilicate I. 776 ff. — Löslichkeit I. 778. — Im Magnesit I. 779. — Sehr verbreitet I. 776, 785, 789.

Magnesiasilicate, wasserhaltige I. 776—778.

Magnesit, I. 779 ff. — Kieselsäurehaltiger M. im Gemenge I. 782. — Magnesiasilicat in ihm I. 779—782. — Im Serpentin I. 782.

Magneteisen, Absatz aus Gewässern II. 584. — Mit Analcim II. 573, 582. — Kann keine plutonische Ausscheidung sein II. 576, 598, das Zusammenvorkommen mit Quarz widerspricht einer solchen Annahme II. 576 ff. — Ausscheidung nach der säulenförmigen Absonderung des Basalt II. 591. — Ausscheidung aus Trappgesteinen II. 578, aus sedimentären Gesteinen II. 591. — Ausscheidungsprodukt aus Basalt II. 595. — Bildung aus Augit II. 568 ff., 571, 572, 578 ff., 862, aus Basalt II. 588—590, auf nassem Wege II. 493. — Bildg., künstliche, II. 598. — Im Basalt II. 588 ff., ob alles M. in ihm Titaneisen ist II. 594. — Bildg. durch eine Zersetzung des Epidot II. 415, der Hypersthen II. 574—575. — Brauneisenstein auf Kluftflächen des M. II. 582. — In Drusenräumen der Lava II. 587. — In Drusenräumen von derbem Magneteisen II. 588. — Mit Eisenkies II. 572—573, 588. — In Formen von Granat II. 491 ff. — Im Granit II. 578. — Auf Harmotom in der Lava II. 586. Mit einem Kern von spirifer speciosus II. 588. — Mit Kalkspath II. 569. — Mit körnigem Kalk II. 574. — In nachbarlichen Säulen II. 591. — Mit Quarzkörnchen und einem spirifer speciosus II. 289. — Serpentin in ihm II. 578. — Im Taunusschiefer II. 1650. — Titaneisen in ihm II. 591, ohne Titangehalt II. 595. — Umwandlungsprocesse: nach Augit II. 573, nach Augitporphyr II. 579—583, in Chlorit II. 1326 ff., in Eisenoxyd II. 598—599, 1353, nach Eisenspath II. 583, 1341 ff., 1352, entschieden auf nassem Wege gebildet aus Eisenspath II. 1348 u. 1353, nach Granat II. 490 ff., nach Strahlkies und Strahlstein II. 1272. — Vorkommen II. 584—585: In augitischen Labradorgesteinen II. 636, im Chloritschiefer II. 584, im Dolerit II. 584, in Drusenräumen II. 573, im Bette der Flüsse II. 596, im Gabbro II. 575, im Glimmer II. 578, im Glimmerschiefer II. 586, im Gneiſs II. 578, im Granat II. 455, 574, in granitischen Massen II. 578, auf Harmotom in Lava II. 288, 289, 586, 587, in Hornblendegesteinen II. 575, im Hyperit II. 574, im körnigen Kalk II. 586, im Mandelstein

II. 584, im Meere II. 596, auf Quarzgängen II. 584, im Quarzit II. 578, im Schalstein u. in Seen II. 596, im Serpentin und Speckstein II. 584, im Talk II. 584, im Talkschiefer II. 584, im Thonschiefer II. 584, in Trappgesteinen II. 578, in vulkanischem Sand II. 596.

Magneteisenlager, Ursprung II. 578.

Magneteisenstöcke II. 968.

Magnetkies II. 1907. — Umwandlung in Eisenkies II. 1329, 1360 ff., beide ein Gemeng II. 1361. — Zusammensetzung II. 1362, 1908, Arsenik, Blei, Kupfer, Nickel in ihm II. 1908.

Malachit, Bildung aus gediegenem Kupfer II. 1992, aus schwefelsaurem Kupferoxyd mittelst Kalkbicarbonat II. 1992, aus zersetzten Fahlerzen II. 1997 ff. — Eisen, dessen gänzliche Ausscheidung II. 1997. — Eisenspath manchmal von ihm begleitet II. 2131. — M. in seiner Entstehung begriffen II. 240. — Lösung von kohlensaurem Kupferoxyd in kohlensaurem Wasser, Rückstand vom Abdampfen II. 1994, Leichtlöslichkeit desselben entfernt jede Schwierigkeit den Absatz des M. auf solche Weise zu erklären II. 1995. — Mysorin ein wasserhaltiger M. II. 1999. — M. in Quarzdrusen II. 1925. — Auf Schwefelkupfer enthielt keine Spur von Schwefelsäure II. 1997, wie diese fortgeführt werden kann II. 1997. — Umwandlung in Bleioxyd, kohlensaures, II. 1999, 2001, nach Kalkspath II. 1208, 1999, nach Kupferkies II. 1921, 1996, nach Kupferlasur II. 1992, Versuche hierüber II. 1993-1994, die Pseudomorphosen sind mit Brauneisenstein oder mit Ziegelerz erfüllt II. 1996, nach Rothkupfererz II. 2045, nach Weifsbleierz II. 1999. — Ein Vererzungsmittel II. 233. — Im Wechsel mit Schalen von Kieselkupfer II. 1925.

Malakolith siehe Augit.

Mandelsteine, bei Darmstadt II. 1073—1074. — Drusenräumen von ihnen in tiefen Thaleinschnitten mit Kalkspath erfüllt, in höheren Punkten leer 804. — Magneteisen in ihnen II. 584. — Quarz und Epidot in Drusen derselben II. 855. — M. und Rotheisensteine, Verhalten II. 1083. — Im Trappgestein im Kohlengebirge II. 771. — Verhalten zu Rotheisenstein-Lagern II. 568 ff., 806, 1083.

Mandelsteingebirge, in den Drusen eisenhaltige Chlorite II. 625, 653, 933, ferner Quarz mit und ohne Epidot II. 651, 655. — Die Gewässer aus ihnen enthalten mehr kohlensauren Kalk, als Kieselsäure II. 650.

Mandelsteinporphyr, Quarzäderchen, die sich beim Calciniren des M. zeigen, sind die Reste des zersetzten Kalksilicat II. 647, 833.

Mandelsteintrapp, zwischen Schichten vom Uebergangskalk und rothen Sandstein eine Stunde weit zu verfolgen II. 749.

Mangan in Dolomiten II. 1166. — Eisen scheidet sich früher ab, als M. II. 1370. — M. und Eisen, setzen sich zuerst ab II. 823, deren Ursprung in Quellen I. 410—411. — Eisenspath in ihm II. 826. — Im Meere II. 1563. — Seine Superoxydation auf nassem Wege I. 422—423; II. 558, 797, 810 ff., 1369.

Mangan- und Eisen-Formation II. 1874.

Manganerz II. 1325 u. 1366. — Absatz aus kalten Quellen I. 906ff., nicht aus aufsteigenden I. 907 ff., 914 ff. — Abstammung aus Thonschiefer I. 910. — Bildung I. 908 ff.; II. 1180, 1366, auf nassem Wege I. 426 u. 428. — In Dolomiten II. 1166, entspricht dem Mangangehalte des Uebergangskalk

II. 1083, 1085, 1175, 1179. — Den Eisenerzen entsprechend II. 1368. — M. und Eisenerze können sich aus denselben Gewässern an verschiedenen Orten absetzen II. 810, 1370, häufig auch gleichzeitig II. 825. — M. in Gängen rühren von Mangansilicaten im Nebengestein her II. 1867. — Kein Mineral verdrängt sie II. 1366 ff. — In Formen verschiedener Mineralien II. 1367 ff. — M. im plastischen Thon sind, wie der Uebergangskalk, der Rückstand von der Auslaugung des Kalkstein II. 1179. — Häufige Pseudomorphosen der M. nach Kalkspath II. 1371. — Umwandlungs-Pseudomorphosen nach Manganspath sind nicht bekannt II. 1371 ff. — Vorkommen I. 427, 908 ff.; 1366. — Zersetztes Nebengestein II. 432. — Zusammenvorkommen mit Kalkspath II. 1370 ff.

Manganerze, Baryt-haltige, I. 424—426. — Vorkommen I. 427.

Manganglanz II. 1908.

Manganit, Umwandlungsproceſs in Braunit und Hausmannit II. 1368 ff., nach Kalkspath II. 1179, 1207, 1207, 1367, in Pyrolysit II. 1368 ff.

Mangankiesel, rother, I. 813. — M. schwarzer I. 814.

Mangankupfererz II. 1247, 2047.

Manganocalcit II. 1371.

Manganoxyd, Absätze I. 906; II. 806. — M. und Eisenoxyde meist in Gesellschaft II. 3043. — Aus Gewässern scheidet sich vorzugsweise zuerst Eisenoxydhydrat ab und später M. mit den Carbonaten der alkalischen Erden II. 806, 824, 826, 1370. — Mit Baryt in chemischer Verbindung I. 433. — Mit Kali in chemischer Verbindung I. 434.

Manganoxyd- und Baryt-haltige Mineralien I. 429—430.

Manganoxydhydrat, Absatz aus süſsen Quellen I. 422, 909. — Umwandlungsproceſs nach Zinkspath II. 1205.

Manganoxydul und Manganoxydulsilicate I. 813 ff.; II. 1877. — M. wird durch Oxydation auf Kosten des atmosphärischen Sauerstoff zu Mangansuperoxyd II. 558.

Mangnoxydul, kohlensaures, (siehe auch Manganspath). Setzt sich aus Gewässern später als Eisenoxydhydrat ab II. 1370, und nicht durch Oxydation wie das kohlensaure Eisenoxydul II. 1369. — Umwandlungsproceſs nach Kalkspath II. 1207, 1367. — M. im Wasser suspendirt wird von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123.

Manganoxydul, phosphorsaures, Absatz aus heiſsen Quellen I. 891.

Manganoxydul-Silicate, einfache, I. 813 ff. — Aus Augit hervorgegangen I. 813, 814, 815. — Mit kohlensaurem Manganoxydul II. 500.

Manganoxydul-Silicate, wasserhaltige, I. 813—815.

Manganspath II. 1991; (siehe kohlensaures Manganoxydul). Mit viel kohlensaurem Eisenoxydul und wenig kohlensaurem Kalk II. 1371.

Mangansuperoxyd II. 811. In Absätzen aus Quellen I. 422. — In Achatdrusen I. 423. — Mit Baryt als Quellen-Absatz I. 422. — Bildung II. 558. — In Drusenräumen I. 815. — Giebt ein Hydrat II. 559. — Als Quellenabsatz überhaupt I. 423.

Manganzinkspath II. 1205.

Marcelin I. 814.

Marekanit, Analysen, II. 2225,

Marienbad, Gangbildungen, I. 914 ff., rühren vom Gneiſs her I. 915. — Kohlensäure-Entwicklung I. 244, 283, 291. — Mineralquellen enthalten kein Kali I. 405. — Vorkommen der dortigen Mineralquellen I. 915.

Marietta, kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1750.

Marmor (siehe körniger Kalk).

M., cararischer, ist umgewandelter Kalkstein II. 1031.
Marne, Analyse II. 1520.
Massa Carara, körniger Kalk in ihr II. 1020.
Massen, feuerflüssige, Ausscheidung von Mineralien II. 684. — Welche Kräfte sie in Spalten auftreiben II. 17. — Wirkung auf das Nebengestein II. 751.
Massen, gemengte, in Gesteinen II. 14.
Massen, wasserhaltige, eruptive II. 1088.
Matlockit II. 2016.
Meer II. 1548 ff. — Absätze in demselben durch organische Thätigkeit I. 951. — Absätze an den Küsten II. 1601. — Alkalische Salze durch Pflanzen in ihm zersetzt I. 865. — Ammoniak im M. II. 1563. — Analyse des M., Vereinfachung II. 1557—1558. — Arsenik im M. II. 1564. — Baryt im M. II. 1563. — Bestandtheile des M., Wiederherstellung des ursprünglichen Verhältnisses zwischen ihnen II. 1568. — Nur in Binnenmeeren findet eine Zunahme des Salzgehaltes statt II. 1716 ff. — Chlorcalcium nicht in ihm II. 1550. — Der Chlorgehalt ist nahe übereinstimmend II. 1555 ff. — Chlormagnesium ist das einzige im M. vorkommende zerflieſsliche Salz II. 1550. — Chlornatrium und Chlormagnesium, deren Summen stimmen sehr nahe mit einander überein II. 1555. — Dolomit, Menge, die aus dem Meere gebildet werden kann II. 1154. — Eisen im M. II. 978, 844. — Die Flüsse führen ihm das Material zu den sedimentären Bildungen zu II. 1507. — Fluor im M. I. 493; II. 1563. — Gase im M. II. 1130—1132, 1568, und die Zusammensetzung der Luft über dem M. II. 1568. — Gypslager, vor dessen Absatz war das M. reicher an Chlornatrium und schwefelsaurem Kalk als jetzt II. 1566, nach dem Absatze sind die Magnesiasalze gröſstentheils im M. zurückgeblieben II. 1567. — Jod noch nicht im M. gefunden I. 493; II. 1563. — Kali ist in geringer Menge im M. vorhanden I. 841; II. 1553, 1554, 1563—1564. — Kalkcarbonat in ihm I. 962. — Kalkcarbonat-Absätze, partielle, aus demselben I. 972—973. — Kalk, phosphorsaurer, in ihm I. 745. — Kalksilicate in Gesteinen auf dem Grunde desselben, werden durch die kohlensaure Magnesia des Meerwassers in Magnesiasilicate zersetzt II. 500. — Kieselsäure im M. I. 978, 844. — Kochsalz, welches dem M. durch die Flüsse zugeführt wird, kann kein Aequivalent der Steinsalzlager sein II. 1566. — Kohlensäure in ihm II. 1129, mit der Zersetzung derselben durch die Pflanzen werden die schwefelsauren Salze im M. durch die organischen Substanzen zersetzt II. 1569. — Magnesiasilicat in ihm I. 844. — Mangan im M. II. 1563. — Phosphorsäure im M. II. 1553—1554, 1563—1564. — Salze, deren Ursprung im M. II. 1564, warum sie seit der Schöpfungsperiode keinem beständigen Kreislauf unterworfen sind II. 1568. — Der Salzgehalt, (siehe auch Salze), ist wenigstens ebenso alt als die Ablagerung des Uebergangsgebirges II. 1563, nimmt an den Küsten merklich ab II. 1555 ff., Maximum und Minimum desselben II. 1558, Ursachen des ungleichen Salzgehaltes II. 1558—1559, Zunahme des Salzgehaltes mit der Tiefe II. 1710, Folgerungen II. 1714. — Schlamm- und Sandproben, mikroskopische Untersuchungen im Golfstrom II. 1629, enthalten hauptsächlich Polythalamien II. 1630. — Schwefelmetalle bilden sich im Meere II. 1557. — Sein schwefelsaurer Kalk bewirkt Versteinerungen der Baumstämme II. 1828, 1829. — Schwefelsaures Natron

Digitized by Google

nicht im M. II. 1550. — Die Schwefelsäure variirt mehr als das Chlor II. 1556, Ursache davon II. 1556—1557, 2168. — Senkrechte Strömungen II. 1712. — Silber im M. II. 1564. — Silicate I. 978, 844. — Steinsalz, durch dessen Absatz aus dem Meere, wurden demselben ungeheure Quantitäten von Kochsalz entzogen II. 1565. — Steinsalzlager, vor dessen Absatz war das M. reicher an Chlornatrium und schwefelsaurem Kalk, als jetzt II. 1568, nach dem Absatze sind die Magnesiasalze gröſstentheils im M. zurückgeblieben II. 1569. — Strömungen, periodische, und Deltabildungen sind unvereinbar II. 1600 ff. — Strömungen, Wirkungen derselben II. 1600. — Strontian im M. II. 1563. — Alle Substanzen, welche die Gewässer aus Steinen auflösen, müssen sich im M. finden II. 1563. — Systeme, rotatorische, der Wellen der Ebbe und Fluth II. 1601. — Temperatur, deren Abnahme mit der Tiefe II. 1712. — Thiere und Pflanzen sind die Sammler der Bestandtheile des M. I. 984. — Tiefe bis zu welcher die Bewegung der Wellen reicht, II. 1715. — Durch Verdunstung des Meerwassers concentrirt sich der Salzgehalt auf der Oberfläche II. 1715. — Zusammensetzung, Ansichten über sie II. 1550. — Mittlere Zusammensetzung II. 1702-1703.

Meer, Adriatisches, Absätze II. 1599 ff., wodurch sie veranlaſst werden II. 1599.

Meer, Asowisches, Analyse II. 1537, 1561. — Ist zu betrachten als ein mit süſsem Wasser verdünntes Schwarzes II. 1538, und mittelländisches Meer II. 1561.

Meer, Atlantisches, Analysen II. 1553—1554.

Meer, Kaspisches, II. 1534. — Analysen II. 1537 ff. — Ausdehnung war früher eine gröſsere, Ursachen davon II. 1541. — Seine Bestandtheile betragen nur $\frac{1}{4}$ von den des Schwarzen Meer II. 1540. — Der Boden längs desselben von der Wolga bis zum Terek ist stark mit Salz imprägnirt II. 1730. — Salzgehalt, bedeutender, an manchen Stellen II. 1540. — Mit dem Schwarzen Meere stand es nicht in Communication II. 1539, dagegen II. 1540. — Erscheint als ein ehemaliger Süſswasser-See II. 1541. — Wolga-Wasser, dessen Einfluſs auf seine Zusammensetzung II. 1537.

Meer, Mittelländisches, Analysen II. 1559. — Concentration durch Verdunstung II. 1561. — Sein Kalkgehalt beträgt mehr als der des atlantischen Ocean II. 1560. — Am reichsten an Magnesiasalzen II. 1110. — Bei Malta am reichsten an Chlor II. 1560. — Ist ein groſser Meerbusen II. 1603. — Sein Spiegel liegt höher als der des Todten Meer II. 1722. — Steinsalz hat sich in ihm noch nicht abgesetzt II. 1717. — Strömung aus dem Atlantischen in das Mittelländische Meer II. 1715, entgegengesetzter unterer Strom II. 1715. — Verliert durch Verdunstung mehr Wasser, als es zurückerhält II. 1561, 1715.

Meer, Nordsee, Analyse II. 1551, 1554. — Identische Zusammensetzung II. 1552. — Strömungen aus der Nordsee in die Ostsee und umgekehrt II. 1562.

Meer, Rothes, oder der persische Meerbusen, Salzgehalt II. 1559. — Wie in ihm Steinsalzlager entstehen können II. 1718 ff.

Meer, Schwarzes, Analyse II. 1537, 1561. — Salzabsätze an der Bessarabischen Küste II. 1717 ff. — Ob sein gröſserer Gehalt an schwefelsaurer Magnesia der Donau zuzuschreiben ist II. 1538. — Ist als ein durch süſses Wasser verdünntes Mit-

Digitized by Google

telländisches Meer zu betrachten II. 1561.
Meer, Stilles, Analysen, II. 1553—1554.
Meer, Todtes, II. 1534. — Absatz von Kochsalz auf seinem Grunde II. 1724, 1728, wechselt mit mechanischen Sedimenten II. 1724 ff., giebt ein Bild von der Entstehung des Salzthon II. 1725. — Analysen II. 1541 ff. — Es bedeckt den ehemaligen Boden von Sodom und Gomorra II. 1722. — Sein Boden ist mit mächtigen Sedimenten bedeckt II. 1723 ff. — Chlorüre im T. M., deren quantitative Verhältnisse II. 1727, 1738. — Organismen im Boden des T. M. II. 1823 beweisen nicht, dass es ein brackischer Süſswassersee sei II. 1723. — Rothes Meer, sein Bassin und das des T. M. waren ursprünglich getrennt II. 1722 ff., 1724. — Sein Spiegel liegt tiefer als der des Mittelländischen Meer II. 1722. — Zeichnet sich durch einen ausserordentlich hohen Salzgehalt aus II. 1542, der von den Salzbächen des Thales Waddi el Chlor herrühren soll II. 1722, Schwankungen in demselben II. 1738. — Salzwüste Zeph, Erden aus ihr, deren Salzgehalt II. 1726. — Schwefelsaurer Kalk, warum er im T. M. aufgelöst ist II. 1744. — Die Ufer sind voll von Salz II. 1721. — T. M. ist eine durch Verdunstung entstandene Mutterlauge II. 1719. — Vulkanische Ausbrüche, keine Spuren von ihnen in oder um das T. M. II. 1722. — Sein Wasser ist einem bedeutenden jährlichen Steigen und Fallen unterworfen II. 1719 ff. — Wird durch Wasser des Jordan verdünnt II. 1542.
Meer, Weltmeer, in ihm findet keine Zunahme mit der Tiefe des Salzgehaltes Statt II. 1716.
Meerschaum I. 777; II. 1498. Entstanden durch einen Umwandlungsproceſs aus Feuerstein II. 1268 ff., aus Kalkspath(?) II. 1269. — Kohlensäure in ihm II. 1498.
Meerwasser, liefert die Alkalien den Pflanzen I. 863. — Die Annahme, dass sein kohsaurer Kalk früher mehr betragen habe als jetzt ist nicht statthaft I. 968. — Austernschalen, deren Löslichkeit II. 1137. — Bestandtheile I. 353. — Chlormagnesium des M. kann sich nicht im festen Zustande abscheiden, und kommt auch nur in wässriger Lösung vor II. 1682, die schwefelsaure Magnesia kommt aber manchmal zur Krystallisation II. 1682 ff., 1706. — Gehalt an Gasen II. 1131 ff., nimmt mit der Tiefe zu II. 1133. — Die Infusorien nehmen groſse Quantitäten desselben auf I. 978. — An Kalkerde reicher und ärmer an Magnesia, wo der Meeresgrund aus Thonmergel besteht und gleichzeitig Thonerdesilicat und kohlensauren Kalk enthält II. 2167. — Kohlensäure in gröſserer Menge vorhanden als zur Auflösung der Carbonate erforderlich II. 1134, unterliegt nur einer äuſserst geringen Schwankung II. 1135. — Kohlensaures Eisenoxydul in ihm II. 1151. — Kohlensäure, freie, in demselben I. 967. — Kohlensaurer Kalk von ihm abgeschieden I. 953; II. 1621 ff. — Specifisches Gewicht des Meerwassers II. 1548—1549, vermindert sich, wo groſse Ströme münden II. 1549, kann nicht über den ungleichen Salzgehalt entscheiden II. 1550. — Steinsalz ist ein unmittelbarer Absatz aus dem Meerwasser II. 1507, 1508, 1672 ff., dieser Absatz fand während der ganzen sedimentären Periode Statt II. 1689, und nach dem Absatze des reinen Steinsalz setzte er sich auch noch fort, als die mechanischen Absätze von Statten gingen II. 1704. — Durch Verdunstung

des M. Salze erhalten II. 1679, Folgerungen hieraus II. 1681 ff.
Meinberg, Kohlensäure-Entwicklung I. 252, 253, 260, 284, 287, 294, 296, 305.
Mejonit siehe Wernerit.
Meiſsner, Säuerlinge I. 244.
Melanit siehe Granat.
Melanochroit II. 1983.
Melaphyr II. 618 ff. — Absätze, deren Folgenreihe in kleinen Spalten II. 622. — Adern aus Jaspis II. 621, brausen mit Säuren II. 621, 810. — Analysen II. 641—643 u. 658—660. — Augit allein in ihm II. 659 ff., und Hornblende gleichzeitig II. 646. — M. von bedeutendem Augitgehalt II. 663, 708, 836. — Augit schritt bei der Zersetzung nicht dem Labrador vor II. 647. — Vom Basalt durch sein geringeres specifisches Gewicht II. 838 und durch seinen geringen Eisengehalt unterschieden II. 839, hinsichtlich des letztern auch von den Doleriten und Augitlaven II. 840. — Braunstein-Gänge in ihm I. 427 ff.; II. 810. — Brausen um so mehr mit Säuren, je mehr sie zersetzt sind II. 480, 618, 619. — Nicht brausende M. II. 619, 620, 623. — Chlorit, eisenhaltiger, in Drusenräumen des M. II. 652, 713, 833, ein Zersetzungsprodukt der Grundmasse desselben II. 654. — Im Contakt mit demselben materielle Veränderungen II. 1012. — Contaktwirkungen II. 1011. — Ob die von Delesse analysirten M. wirklich solche sind II. 914 ff. — Eisenkies im Gestein II. 657. — Epidot in Gängen II. 656, im Gestein II. 656, 657. — Farben-Veränderungen II. 621. — Folgerungen II. 622, 833. — Dieselben zufälligen Mineralien in verschiedenen M. II. 656—657. — Ein Gang von M. braust sehr stark mit Säuren II. 619. — Ein mächtiger Gang von Kalkspath im M. II. 620, 664. — Gehalt an Alkalien II. 840. — Geschmolzene M. werden von Salzsäure vollständig zersetzt II. 642. — Grünerde, Aehnlichkeit mit M. II. 621. — Die Grundmasse magnetisch II. 636, 639. — Hornblendekrystalle in der Grundmasse II. 644 ff. — Hornblende schritt in der Zersetzung nicht dem Labrador vor II. 647. — Kalkerde, deren Verminderung bei der Zersetzung II. 646 ff. — Kalk, kohlensaurer, in ihm II. 620. — Kalkspath u. s. w. in Drusenräumen II. 652, 713, 833. — Karneol manchmal in der Grundmasse II. 651, sie schwankt am meisten II. 647. — Kieselige Bildungen in groſser Anzahl in Drusenräumen und Spalten II. 665. — Kieselsäure in gröſserer Menge in ihnen, als in den Basalten II. 841. — Die Kieselsäure bewirkt in benachbarten Gesteinen Verkieselungen II. 626 ff. — Kugeln von ihm II. 619. — Labrador herrscht in ihnen vor II. 840. — Labradorkrystalle in der Grundmasse II. 644 ff. — Magneteisen keine ursprüngliche Bildung II. 652. — Im Nebengestein keine Veränderungen II. 1013. — Organische Substanzen in demselben II. 664—665. — Dem Pechstein ähnlich II. 661. — Quarz in Gängen II. 656, in der Grundmasse desselben II. 651—652. — Quarzäderchen, welche sich beim Calciniren des Mandelsteinporphyr zeigen, sind die Reste des zersetzten Kalksilicat II. 647, 833. — Quarzbildungen scheinen nicht vom zersetzten Augit herzurühren II. 713. — Quarz im M. keine ursprüngliche Bildung II. 652. — In Rheinbaiern II. 618—619. — M. am Sattel, rothes Feldspathgestein in ihm II. 935, schlieſst kleine Trümmer von Datolith ein, und ist ein fast quarzfreier Syenit II. 937. — Schieferthon im Contakt mit M. zeigt keine Veränderung II. 619, braust ebenfalls mit Säuren II.

Digitized by Google

619, 620. — M. von Tyrol, ausgezeichnet durch Zeolithe II. 657. — Unterschiede in der Verwitterbarkeit II. 338. — Uebergang der blauen Farbe in die grüne, gelblichgrüne, ochergelbe und ocherbraune bei den verschiedenen Stadien der Zersetzung II. 832. — Veränderter M. von Gnettstadt II. 673—675. — Wasser, chemisch gebundenes, in ihm II. 589, 618, 641, 649. — Weiſselberg, wie dessen Gestein entstanden sein mag II. 808. — Zersetzung II. 621—622. — M. liefert nach gänzlicher Zersetzung quarz- und eisenhaltige Thone II. 654. Zersetzung, alle Grade derselben wahrzunehmen II. 620. — Bei Z. der Grundmasse in Epidot wird aller Kalk von diesem aufgenommen, und es bildet sich kein Kalkspath II. 656. — Zersetzungsprodukte, hauptsächlichste, der M. II. 623, sie können von Gewässern weit fortgeführt werden II. 623. — Bei Zersetzung des M. Verminderung des Kalk II. 647. — Vollständige Zersetzung von Quarzadern II. 619, 620. — Zinkerz in ihm II. 1206. — Zusammensetzung II. 641., Folgerungen 634 ff., 658 ff., 661 ff. 835, 836, 837.

Membrane in den Austernschalen schützen gegen Auflösung II. 1139.

Menakanit II. 1956.

Mendigit II. 2016.

Mennige II. 2047. — Umwandlungsproceſs nach Bleiglanz II. 1926 ff, 2047, nach kohlensaurem Bleioxyd II. 1928, 2047.

Menschenknochen, Schichten in denselben gebildet I. 739.

Menschenschädel, petrificirter, I. 906. — Der Kalk wurde durch Eisen- und Manganoxyd verdrängt I. 906.

Mergel, entstanden aus verwittertem Basalt, kohlens. Kalk und Quarzsand I. 473.

Mergel-Schichten, Bildung II. 1159ff. — Zwischen Muschelkalk sehr viel kohlensaure Magnesia enthaltend II. 1158.

Mesolith I. 854. — Ist wasserhaltiger Labrador I. 831.

Mesotyp in Drusenräumen von Basalt II. 593. — Löslichkeit II. 978.

Metalle in Gebirgsgesteinen II. 20. — Im Meerwasser, Schwefelwasserstoff ein Fällungsmittel derselben I. 658 ff. — In Mineralien II. 20, 1866, 1901. — In Quellen und deren Absätzen II. 2078 ff., Maxima und Minima II. 2086, die Metalle in kalten Quellen und in deren Absätzen stammen nur aus dem Gebirgsgesteine II. 2086, in heiſsen Quellen haben denselben Ursprung, oder können auch von Erzgängen herrühren II. 2086. — Schwefelwasserstoff-Exhalationen wirken noch als Minima auf die M. II. 2124.

Metalle, edle, (Gold, Platin und Silber) scheinen stets gegenseitge Begleiter zu seiu II. 2060.

Metalle, gediegene, II. 2050 ff. — Welche bloſs Reduktionsprodukte sind II. 1865. 1869.

Metalloxyde II. 2021 ff. — Verbindungen mit einander II. 2021 ff.

Metalloxyde, antimonsaure, II. 1986.

Metalloxyde, arseniksaure II. 1987 ff. — Bildung II. 2133. — Deren Metalle kommen auch als Arsenikmetalle vor II. 2132.

Metalloxyde, chromsaure, II. 1982 ff.

Metalloxyde, kieselsaure, II. 1876 ff.

Metalloxyde, kohlensaure, II. 1990 ff. — Bildung in Gängen II. 2122. — Von Kieselsäure mit wenigen Ausnahmen verdrängt II. 1306.

Metalloxyde, molybdänsaure, II. 1979 ff.

Metalloxyde, niobsaure, II. 1959 ff.

Metalloxyde, pelopsaure, II. 2005 ff.

Digitized by Google

Metalloxyde, phosphorsaure, II. 2005 ff.
Metalloxyde, schwefelsaure, II. 2011 ff.
Melalloxyde, tantalsaure, II. 1959 ff.
Metalloxyde, titansaure, II. 1959 ff.
Metalloxyde, vanadinsaure, II. 198. ff.
Metalloxyde, wolframsaure, II. 1962 ff.
Metalloxydule fordern groſse Quantitäten Sauerstoff zur Oxydation II. 34.
Metallsalze, phosphorsaure, ihre Bildung I. 726—728.
Metamorphosen, in den Alpen groſsartige M. II. 2349 ff. — Entstehung der mannichfaltigsten Formen und Umbiegungen II. 2350. — Von Gebirgsmassen II. 247—249. — Geschichteter Gebirgsarten II 51—52. — Gesteine, sedimentäre und krystallinische, die ganze Reihe derselben unterliegt fortwährenden Metamorphosen II. 2352. — Nur auf nassem Wege II. 247—249, 342, 976 ff., 1006 ff., 1095, Einwendungen gegen sie II. 989, Berichtigung derselben II. 990 ff., die krystallinische Beschaffenheit des Taunusschiefer ist für sie von besonderer Beweiskraft II. 1651. — Keine auf plutonischem Wege II. 325—326, 350—351, 368, 1456, Erscheinungen dafür II. 733 ff., dagegen II. 733, plutonische M., sollen einmal nicht in unmittelbarer Berührung, ein andermal bis 3000 F. weit wirken II. 351 ff., 298 ff., 891, durch Sublimation unbegreiflich II. 400, 407. — Kein Stillstand in ihnen II. 335. — Nicht durch Wasserdämpfe II. 354. — Ungleichartige Wirkung II. 842.
Metaxit I. 777.
Meteorsteine, Gemenge von Augit, Labrador und Olivin II. 773.
Meteorwasser, Einfluſs der Temperatur derselben auf die Erdschichten I. 116. — Kohlensäure braucht nur in sehr geringen Mengen in ihnen zu sein, um kohlensauren Kalk bis zur Sättigung aufzulösen II. 1128. —Temperaturverhältnisse I. 115. — Ungleiche Temperatur der von denselben durchdrungenen Erdschichten I. 117—118.
Miargyrit II. 1939.
Miascit I. 833.
Micarell II. 410, 438.
Mikrolith II. 1962.
Milo, Insel I. 765, 800, 801.
Miloschin I. 802.
Mineralien, welche alkalische Silicate enthalten, ihre Umwandlungen in Chlorit, Serpentin, Speckstein und Talk II. 1506. — Ausfüllungsmassen, in ihren Rissen sind spätere Bildungen II. 286. — Chlorüre in denselben I. 466—474. — M., welche in Formen eines andern erscheinen, Folgerungen hieraus II. 239. — Formlose und fein zertheilte M. unterliegen der Zersetzung mehr als krystallisirte II. 2262. — Fortführung aus mächtigen Gangzügen II. 278. — Aus ihrem frischen Ansehen ist nie auf völlige Unzersetzbarkeit zu schlieſsen II. 1081. — In Gebirgsgesteine, ihre Bildungsfolge widerspricht einer plutonischen Entstehung II. 924, 1093. — Härte, deren Verlust II. 485. — M. eingewachsene als Zersetzungsprodukte II. 480. — Eisenoxydulsilicate in ihnen werden durch Hydratwasser beim Glühen oxydirt II. 1381. — Granatartige M. II. 403—408. — Bestimmte Mischungsverhältnisse in ihnen II. 483. — M., welche die Bestandtheile den Quellen liefern I. 393. — Die in geringen Mengen in ihnen vorkommenden Stoffe sind von Bedeutung II. 259 ff. — Je leichtlöslicher sie sind, desto gröſser ist ihre Affinität zu Wasser II. 229, 1144, 1684. — Löslichkeit in reinem und in kohlensaurem

Wasser II. 978 ff. — Löslichkeit in reinem Wasser erklärt die Bildung der M. in Spalten und Drusenräumen II. 981. — Metamorphosirte M. enthalten mehr organische Ueberreste als frische II. 1472. — Mineralogisch einfache M., welche die Gebirgsgesteine zusammensetzen II. 284 ff. — Die schwerlöslicheren verdrängen die leichtlöslicheren II. 229, 1144, 1684. — Schwefelsaure Salze in ihnen I. 531. — Theilbarkeit nimmt mit zunehmender Magnesia zu II. 1374, bei den M. im hohen Grade, welche reich an Magnesia sind II. 1219, 1374. — Bis zu solchen Tiefen, bis zu welchen Gewässer dringen, stehen alle Mineralien unter dem Einflusse der Atmosphärilien II. 1373. — Umwandlungen, bei oft wiederholtem Wechsel derselben werden die M. in einem Gesteine bald wasserhaltig bald wasserfrei II. 2201—2202. — Umwandlungsprocesse II. 286. — M. der letzten Umwandlungsprocesse II. 1213—1220, zerfallen in vier Klassen II. 1216. — Die verdrängenden sind schwerlöslicher als die verdrängten II. 1144, 1198, 1205, 1238, 1260, 1261, 1308. — In ihrem ursprünglichen Zustande selten II. 259. — Ursprüngliche M. sind nicht nachzuweisen II. 2175. — Varietäten derselben haben keine Geltung, wenn sie durch anfangende Zersetzung entstanden sind II. 1964. — Veränderungen in ihnen können durch das Experiment nie vollständig verfolgt werden II. 1390. — Veränderung der Härte, Porosität, des Glanzes, der Durchsichtigkeit oder Undurchsichtigkeit sind untrügliche Kennzeichen ihrer Mischungs-Veränderungen II. 485. — Die Verwandtschaft ihrer Bestandtheile nimmt mit dem Alter zu II. 1995. — Verdrängung II. 223, wie sie zu denken II. 1144, 1145, die verdrängenden M. sind schwerlöslicher als die verdrängten II. 1144, 1198, 1205, 1238, 1260, 1261, 1308. — Verhalten zu Säuren II. 510 ff. — Verwachsene M. II. 874—876. — Ihre Verwitterung ist wohl zu unterscheiden von ihren Umwandlungen II. 1081, 2261. — Vorkommen, relatives, leitet auf ihre Entstehungsart II. 286. — Wasser, dessen Angriff verhält sich umgekehrt wie die Berührungsflächen II. 982. — Zellenbildung aus dem verdrängenden Mineral II. 1149, 1198. — Zersetzungsprocesse II. 286. — Zusammenvorkommen, Schlüsse II. 287—290. — Ihre Zusammensetzung, chemische, bedingt und schafft die Form II. 276.

Mineralien, Alkali-haltige I. 851.

Mineralien, Baryt-haltige I. 429—430 u. 435.

Mineralien, Borsäure-haltige, I. 682—683. — Vorkommen I. 684. — Eingewachsene als Zersetzungsprodukte II. 480.

Mineralien, Fluor-haltige, I. 479—483.

Mineralien, Granatartige, II. 403 ff.

Mineralien, Kali-haltige, von sekundärer Bildung I. 851, verwittern leicht I. 812.

Mineralien, Kalisilicate enthaltende, ihre leichte Zersetzbarkeit durch reines und kohlensaures Wasser chemisch nachgewiesen II. 980. — Sind vorzugsweise der Zersetzung unterworfen II. 482, 1374.

Mineralien, Lithion-haltige, I. 436—438. — Mineralogisch einfache, welche die Gebirgsgesteine zusammensetzen II. 284 ff.

Mineralien, Manganoxyd-haltige I. 429—430.

Mineralien, Magnesia-haltige, verwittern schwierig I. 812.

Mineralien, phosphorsaure, die

Digitized by Google

meisten haben ihren Kreislauf durch das Pflanzen- und Thierreich genommen I. 753.
Mineralien, Phosphorsäurehaltige, I. 693—694. — Bildung I. 701—707.
Mineralien, primäre und sekundäre unterschieden II. 2.
Mineralien, sekundäre phosphorsaure, Apatit ist die Hauptquelle für ihre Bildung I. 705.
Mineralien, zusammengesetzte, existirten früher als einfache I. 584; II. 6, 1298. — Unter den Umwandlungspseudomorphosen II. 239.
Mineralquellen, (Siehe auch Mineralwasser). Ihr Ausfluſs durch eisenhaltige Quellen verstopft I. 312. — Erschürfen I. 371. — M. des Kamillenberges I. 360. — Gehalt I. 364, Temperatur u. s. w. und Beziehungen dazwischen I. 355—356. — Kalk und Natron erhalten sie vom Basalt (?) I. 381—384. — Kalk und Natroncarbonat, deren Verhältniſs in den M. I. 375. — Kieselsäure in gröſster Menge in den an kohlensaurem Natron reichsten M. II. 1268. — Kohlensäure-Exhalationen aus tiefer liegenden M. I. 289—290. — M. des Laacher-See-Gebietes I. 361—364. — Temperatur und Vorkommen I. 364. — Lage und Bestandtheile, Beziehungen I. 389—391. — Lage und Wassermenge, Beziehungen I. 385—386. — Schwefel aus denselben II. 141. — Völlige Zersetzung der Gesteine durch dieselben I. 392.
Mineralreich, der kohlensaure Baryt in demselben I. 417. — Die Kohlensäure wird in Pflanzen gegen Pflanzensäure, in Gesteinen gegen Kieselsäure ausgetauscht II. 894. — Kreislauf in ihm II. 1220. — Die Processe in ihm verlangen ein gewisses Maaſs von Wärme II. 1213 ff., sind denen im Pflanzenreiche ähnlich II. 892 ff. — Bei den Processen in ihm kann ein Miſsverhältniſs zwischen der Gröſse einer Wirkung und ihrer Ursache einen Causalnexus nicht bezweifeln lassen II. 786. — Die Silicate, welche die Pflanzen aufnehmen, spielen auch eine wichtige Rolle im Mineralreiche II. 894. — Der Strontian in demselben I. 415. — Nichts im M. ist unwandelbar II. 983.
Mineralwasser, (Siehe auch Mineralquellen). Nie völlig frei von Kali I. 409. — Kohlensäure-Gehalt derselben I. 258, Sitz der Bildung I. 365.
Mischungsverhältnisse, bestimmte, bieten Mittel dar, Umwandlungsprocessen auf die Spur zu kommen II. 483.
Mississippi, sein Delta II. 1600, im Meerbusen von Mexiko II. 1603, Mächtigkeit II. 1604, bildet jetzt nur noch Thonabsätze II. 1603. — Menge seiner schwebenden Theile II. 1575. — Sein Schlamm enthält Infusorien II. 1593. — Umwandlung seines Holzes in Braunkohlen II. 1778.
Möll, Analyse II. 1518, enthält sehr wenig kohlensauren Kalk II. 1623.
Mörtel, hydraulischer, I. 832.
Mofetten I. 250. — Ihr Verhältniſs zur Lava I. 326. — Temperatur I. 294. — M. des Vesuv I. 327—328.
Molybdänglanz, Vorkommen und Zusammensetzung II. 1935.
Molybdänocher (Molybdänsäure) Löslichkeit II. 2038. — Vorkommen II. 2038.
Monazit I. 705, 706, 708; II. 2011.
Monradit steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Monte Nuovo, seine merkwürdige Entstehung II. 2198—2199.
Moos auf Gesteinen befördert ihre Zersetzung I. 239.
Moosachat von Oberstein, mikroskopische Organismen darin II. 1252.
Morpholithe II. 1255 ff.
Münster a. St., die Soolquellen

Digitized by Google

enthalten keine schwefelsauren Salze I. 477. — Extrahiren ihren Salzgehalt aus dem Porphyr I. 557.

Muschelkalk, enthält eine schwache Spur Alkali I. 449—450. — Dolomit in demselben II. 1162—1164. — Neben Basalt Magnesia im M. II. 1156. — Erzlagerstätten in demselben II. 1190.

Muschelkalksteine enthalten viel Kieselsäure II. 1114.

Muschelschalen, ihre Erhaltung und Zerstörung in Gesteinen II. 1141 ff. — Ihr kohlensaurer Kalk verdrängt durch Eisenocher, Brauneisenstein und Eisenglanz II. 1152. — Werden im Meere wenig aufgelöst II. 1141. — Wandeln sich im Meerwasser in ein Aggregat von Kalkspathindividuen um II. 988, 1024. — Zerstörung im Dolomit und Erhaltung in Kalksteinen II. 1143.

Muschelthiere, Eisengehalt in ihren Schalen II. 1151. — Scheiden viel Kalkcarbonat aus dem Meere ab I. 970—971, wovon sie ihre Kalkgerüste bilden I. 953 ff.

Mysorin II. 1999.

N.

Nadeleisenerz, Wassergehalt II. 1349.

Nadelerz, (siehe Wismuthocher) Umwandlungsproceſs in Kupferkies II. 1920 ff., in Wismuthochor II. 2018.

Naphta-Quellen II. 1748. — Sind Zersetzungsprodukte vegetabilischer Substanzen II. 1801.

Natrium-Aluminiumfluorür ist Kryolith I. 500.

Natrolith, Analyse II. 2156 ff. In Drusenräumen von Basalten und Mandelsteinen und im Phonolith ist von Bedeutung II. 2263. Umwandlungsproceſs in Eläolith scheint nicht selten zu sein II. 2157, 2160, nach Nephelin II. 2155, 2157, in Prehnit II. 945—946, 2160.

Natron, die Gewässer führen es fort, die Pflanzen ergreifen das Kali I. 860. — N.- und Kaligehalt, in Landpflanzen I. 861, in Meerpflanzen I. 862. — N. und Kali, Ursprung in Quellen I. 403—409. — N. wird durch Kali verdrängt I. 847; II. 413, 565. — N. und Kalicarbonat, Verhalten I. 402. — N. und Kalk erhalten vom Labrador I. 380. N. und Kalkcarbonat, Verhältniſs in Mineralquellen I. 375. — In Landpflanzen I. 855 ff., 858, 859, deren mittlerer Kali- und Natrongehalt I. 857, 866. — N. der Quellen wird nicht von sedimentären Formationen erhalten I. 450—452. — Im Thonschiefer wird es vermindert II. 986. — Zeolithe, die N. enthalten I. 855.

Natron, kohlensaures, wird aus basaltischen Steinen extrahirt I. 367—368 und nicht vom Thonschiefer geliefert (?) I. 366. — Fehlt im Meere II. 851. — Thonerde durch N. aufgelöst II. 1438. — Vorkommen I. 853.

Natron, salpetersaures, als Düngungsmittel II. 127. — Vorkommen II. 853.

Natronfeldspath liefert durch Zersetzung bedeutende Mengen Natron I. 851.

Natron-Mesotyp I. 854.

Natronsalze in gröſserer Menge als Kalisalze I. 852. — Ueberwiegend im Meere I. 851. — N. kommen häufig, Kalisalze selten vor I. 854. — In Mineralquellen I. 402. — Im Mineralreiche I. 853. — Von zersetztem Feldspath I. 852.

Natronsilicate im Geyser I. 772. — Kalkbicarbonat durch N. als neutraler kohlensaurer Kalk gefällt, wobei eine Verbindung aus jenem und aus N. entsteht I. 833. — Werden leichter als Kalisilicate zersetzt I. 443 u. 450.

Natur, sie verfährt wie der analytische Chemiker II. 826 ff. — N., organische, ihr Einfluſs auf

Digitized by Google

Bildungen des unorganischen Reiches I. 753—754. — Den synthetischen Weg verfolgt die Natur nicht II. 9. — N. unorganische, daſs ein Kreislauf in ihr Statt findet ist auſser allem Zweifel II. 13, 793, 2351. — Sonderungen in derselben II. 21, das Wandelbare in ihr II. 12.
Nauheim, Dornsteine daselbst II. 1045. — Kohlensäure-Entwicklung II. 250, 282, 283, 290, 319.
Nebengestein, Veränderungen desselben II. 752—758.
Neckar, Kalkgehalt I. 377; II. 1523.
St. Nectaire, Mineralquelle I. 373.
Nenndorf, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.
Neolith II. 308. — Bildung II. 310, aus zersetztem Feldspath II. 308 ff.
Nephelin I. 834. — Die alkalischen Theile in der Grundmasse mancher basaltischer Gesteine können dem N. zugehören II. 2257. — Analysen II. 2156 ff., 2258. — Davyn ist ein in Zersetzung begriffener N. II. 2259. — Kali wird bis auf eine Spur ausgeschieden und dagegen Wasser aufgenommen II. 2156—2157. — In Labradorgesteinen, augitischen, II. 635. — Umwandlungsproceſs in Gieseckit II. 2258, in Liebenerit II. 2258—2259, in Natrolith II. 2155, in Zeolithe, N. ist ganz besonders zu dieser Umwandlung geneigt II. 2262. — Vorkommen II. 2257.
Nephelinfels II. 635, 2256. — Die Alkalien enthaltenden Theile können nicht ausschlieſslich dem Nephelin zugetheilt werden II. 2262. — Analysen II. 2260. — Gemengtheile II. 2260—2261.
Neuffen, Bohrloch, ungewöhnliche Temperatur-Zunahme I. 139.
Neusalzwerk, keine Absätze im Bohrloche I. 632 u. 882—886. — Aufsteigende Soole aus dem Bohrloche daselbst I. 155—160, deren Geschwindigkeit I. 156, 633. — Kohlensäure-Entwicklung I. 252, 253, 267, 276, 278, 284, 287, 288, 289, 307, 319.
Niagara-Fall, vermindert sich II. 1619.
Nickel in Quellen II. 2080 ff. — In Steinkohlen II. 1901.
Nickelerze, zersetzen sich an feuchter Luft leichter und schneller als Kobalterze II. 1950, wobei sich basische Salze bilden II. 1951.
Nickelglanz, Vorkommen, Zersetzung und Zusammensetzung II. 1944.
Nickelocher, arseniksaures Nickeloxyd II. 1989. — Ein Zersetzungsprodukt des Antimonkupferglanz II. 1944.
Nickeloxyd, kieselsaures, kommt nicht als einfaches Silicat vor II. 1891. — Zersetzung durch Kohlensäure II. 1892 und Schwefelwasserstoff, und löst sich in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899.
Nickeloxyd, kieselsaures, künstliches, Löslichkeit II. 1891. Zersetzung durch Kohlensäure II. 1892, durch Schwefelwasserstoff, löst sich aber nicht in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899.
Nickeloxyd, kieselsaures, wasserhaltiges, mit Magnesiasilicat im Pimelith II. 1891.
Nickeloxyd, kohlensaures, im Wasser suspendirt wird von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123.
Nickeloxydul, kohlensaures, künstliches, Löslichkeit und Zusammensetzung II. 2003.
Nickelsmaragd II. 2002.
Nickelvitriol II. 2015.
Nickelwismuthglanz II. 1937.
Niederkirchen, kohlensaurer Kalk in Gängen II. 174.
Niederlangenau, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.
Niederschläge, amorphe, Krystallisation I. 630.
Niger bildet ein Delta II. 1604.
Nigrin II. 1956.
Nil, Analysen seines Schlammes II. 1952. — Groſse Aehnlich-

Digitized by Google

keit mit den schwebenden Theilen des Rhein II. 1593. — Delta II. 1600. — Enthält Infusorien II. 1593. — Erhebung seines Bettes und des Landes von Aegypten II. 1596. — Scheint schwebende Kalktheile mit sich zu führen II. 1594.

Niobit II. 1959.

Niobsäure II. 1960.

Nontronit I. 801, 805.

Nordsee siehe unter Meer.

Northumberland, Kohlenformation, rein marinisch II. 1819.

Norwegen, arm an warmen Quellen I. 188.

Nosean, Schwefelsäure in ihm I. 545.

Nussierit II. 2010.

O.

Obsidian, Aehnlichkeit mit künstlich geschmolzenen Trachyten und Basalten spricht für dieselbe Bildungsart im Mineralreiche, ihr Vorkommen in Körnern im Perlstein und des Sphärulith ist aber nicht auf gleiche Weise zu begreifen II. 2222—2223 — Alkalien, Gehalt an ihnen im Vergleiche mit dem in Bimssteinen II. 2232. — Analysen II. 2205, 2206, 2208, 2225 ff. — Entstehung aus Lava II. 2205. — O., der durch Erhitzung leicht zu Bimsstein wird I. 2205. — Feldspathkrystalle in wirklichen O.-Strömen, ihre Präexistenz in strengflüssigen O. ist nicht denkbar II. 2223. — Löslichkeit II. 978. — Sauerstoffquotient II. 2246. — Jedes trachytische Gestein kann unter günstigen Umständen in O. übergehen II. 2231. — O. und Trachytporphyre, Beziehungen II. 2202—2203, 2213. — Umwandlungsprocefs des O. in Bimssteine II. 2205.

Ocean, atlantischer, Analysen II. 1553—1554.

Ocherabsätze, in ihnen im Allgemeinen viel weniger Kupfer und viel mehr Arsenik als in Quellwassern II. 2089.

Odessa, Bessarabische Limans II. 1718.

Oelerzeugendes Gas, ein Bestandtheil der Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1753.

Oerstedtit II. 1959.

Oetz, Analyse II. 1518, enthält sehr wenig kohlensauren Kalk II. 1623.

Okenit I. 785.

Oligoklas in augitischen Gesteinen II. 632—634. — In dioritischen Gesteinen II. 912, 920, (s. Kalkoligoklas). — Aus Granit, Analyse II. 2313. — Kalkgehalt II. 2315. — Aus Porphyren, Analyse II. 2331. — Uebergang, vollkommener, in Kaolin II. 920.

Olivenit II. 1990.

Olivin II. 672—692. — In augitischen Labradorgesteinen II. 635. — In Auswürflingen II. 678. — Ein charakteristischer Gemengtheil der Basalte, weniger in den Doleriten II. 677 ff., selten in Wacke, aber in basaltischen Conglomeraten und in Lava II. 678. — In Hornblendegesteinen II. 1495. — Auf Hüttenschlacken II. 684. — Kugeln vom Dreiser Weiher, Analyse II. 1495, enthalten neben O. ein Augit-artiges Mineral, Bronzit, II. 1496. — In der Lava war er im festen Zustande vorhanden II. 680—683. — Löslichkeit II. 978. — In Meteormassen II. 772. — Nickel ein constanter Bestandtheil II. 677. — Im Porphyr von Chageg II. 927. — O. und Titaneisen in benachbarten Basaltsäulen II. 592. — Umwandlungsprocesse II. 685 ff.: Ob eine Umwandlung in Glimmer stattfinden kann II. 691, in Serpentin II. 255, 256, 266 ff., 279, 289 ff. und 1468, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und abgeschieden wird II. 267, 1494. — Ist strengflüssig II. 679 ff. — Im Syenit II. 684. — Ursprung II. 678—679. — Verhalten zu Säuren II. 677, 2175. — Verwitterter O. II.

Digitized by Google

687—688. — Bei der Verwitterung wird Magnesia fortgeführt II. 688. — Vorkommen II. 617. — Zersetzungen II. 685 ff., sind stets mit Ausscheidung von Magnesia verknüpft II. 1494. — — Zusammensetzung II. 676.
Olivindiorite II. 942.
Olivinkrystall von ungewöhnlicher Gröſse II. 1469.
Onkosin I. 845.
Onofrit II. 2021.
Oolithenkalk enthält Infusorien I. 955.
Oolithische Formation, Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten Absätze II. 1615 ff.
Oosit, Umwandlungsproceſs nach Cordierit (?) I. 845; II. 263.
Opal II. 1229. — In Adern II. 1276. — In den Agatkugeln bildet er die erste Lage II. 1234. — Alkalien und alkalische Erden in ihm I. 777, 828; II. 1236. — Analysen zersetzter O. II. 1236, 1237 ff. — Auflöslichkeit in Kalilauge II. 1231 1232. — Die Basen im O. I. 828—829. — Bildung II. 1230, 1239. — Bindemittel mancher Sandsteine II. 1244. — In Drusenräumen II. 1277. — In Gängen II. 1276. — Im Hornstein II. 1234, — In kieseligen Bildungen bildet er den Endpunkt der Reihe II. 1225. — Kieselsäure und Eisenoxyd im O. constantes Verhältniſs zwischen ihnen II. 1240. — Magnesia in ihm II. 777, 828. — Mikroskopische Organismen in ihm II. 1252. — Mit Quarz II. 1233—1234. — Von Quarz unterschieden II. 1231. — Umwandlungsprocesse: nach Augit II. 556, nach Feldspath II. 302, in krystallinische Kieselsäure II. 1235. — Veränderungen II. 1236. — Verhältniſs des zersetzten O. zu Salzsäure II. 1232 ff. — Versteinerungsmittel II. 1230. — Wassergehalt, abweichender, II. 1229-1230. — Zersetzung, wodurch sie erfolgt II. 1238. — Zersetzbarkeit II. 1236. — Zusammensetzung des Holzopal II. 1231, 1289 ff.
Orbe, deren Quelle I. 22.
Organismen (siehe auch Substanzen, organische). In den grünen indischen Jaspissen II. 1252. — Kalk, phosphorsaurer, in ihnen I. 743. — Mikroskopische O., in mehreren kieseligen Bildungen II. 1252, deren Wirkung I. 979. — In den Moosachaten von Oberstein II. 1252. — Phosphorsaurer Kalk in ihnen I. 743. — Vorkommen in allen, Zersetzungsprocessen unterworfenen Gesteinen II. 802—803.
Organismus, er kann keine unorganischen Stoffe erzeugen I. 732.
Orinoko, sein Delta II. 1600.
Oroomiah, Salzsee in Persien, Analyse II. 1728. — Kochsalz, warum im O.-See mehr aufgelöst ist, als im Todten Meere II. 1728. — Salzbänke wechseln mit Sand- und Erdschichten im überflutheten Sande II. 1729. — Ungemein groſser Salzgehalt, Ursprung desselben II. 1729. — Steigen und Fallen des O.-See II. 1729. — Das Steinsalz in der Umgebung ist das reinste Kochsalz II. 1730. — Die Zusammensetzung ist ganz verschieden von der des Todten Meer II. 1728.
Orsova, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.
Orthit, Allanit und Cerit von derselben Zusammensetzung II. 1878. — Wechselnder Wassergehalt II. 1878.
Orthoklas (siehe auch Feldspath) die alkalischen Silicate werden nicht vollständig zersetzt I. 825. — In Graniten sind kalkhaltig II. 2314. — Kali und Natron in gleicher Menge in ihm II. 919. — Kohlensäure und Wasser die Hauptzersetzungsmittel I. 819 ff. — Umwandlungsproceſs nach Albit II. 314, in Glimmer II. 1432. — Zersetzung

Digitized by Google

in Kaolin I. 818, weitere Zersetzungen I. 826.
Ortsveränderungen nur durch Gewässer II. 224.
Osmium, gediegenes, Bildung II. 2061. — Als Oxyd mit Eisenoxydul und Chromoxyd im Irit II. 2061. — Vorkommen II. 2057, 2061, wahrscheinlich auch im Silber II. 2060.
Ostsee, (siehe Meer) Analyse II. 1561. — Der geringe Gehalt an festen Bestandtheilen kann nicht befremden II. 1561. — Strömung aus der O. in die Nordsee und umgekehrt II. 1562.
Oxyde, welche sich nicht höher oxydiren können II. 1221—1372. — Mineralische O. sind selten absolut unlöslich I. 875—876.
Ozokerit II. 1801, 1803.

P.

Paderquellen I. 16, 147 ff. — Kalkgehalt I. 377; II. 1523. — Temperaturverhältnisse I. 111—113 u. 149.
Palagonit II. 1025.
Palladium, gediegenes, Bildung II. 2061. — Mit Eisenglanz gemengt II. 2061. — Mit gediegenem Gold in Bitterspathgängen und Trümmern im Grünstein II. 2061. — Silbererze, welche auſserordentlich geringe Mengen P. in ihnen enthalten sein mögen II. 2071. — Vorkommen II. 2057, 2058, 2060, 2061, wahrscheinlich auch im Silber II. 2060.
Pambuk Kalessi I. 896.
Panzerthierchen, groſsartige Absätze durch dieselben hervorgebracht I. 981.
Paraguay bildet kein Delta II. 1601.
Pargasit II. 867. — Seine Bestandtheile theilweise Ursache der Bildung des Chondodrit I. 515. Fluor in ihm I. 514. — P. welcher sich in dem körnigen Kalk von Ersby eingeschlossen findet, Bildung I. 520. — Vorkommen I. 514.
Parisit II. 2004.
Pechkohle, Umwandlungsproceſs des bituminösen Holzes in dieselbe II. 765.
Pechstein I. 855. — Analysen II. 2220 ff. — Bituminöse Substanzen im P. II. 2220—2221. — Gemengtheile II. 2217, 2246. — Pflanzenüberreste, verkohlte im P. II. 2220—2221. — Umwandlung, wahrscheinliche, der Kalisilicate in Natronsilicate II. 2222. — Ihr bedeutender Wassergehalt und ihre organischen Ueberreste zeigen bedeutende Zersetzungsprocesse an II. 2221—2222. — Tritt bei Zersetzungsprocessen auf II. 168. — In ihrer Zusammensetzung sind sie den Trachytporphyren ähnlich II. 2221.
Pektolith I. 854.
Pelopsäure II. 1960.
Periklin, Kalkspath existirte vor ihm II. 2348—2349.
Perioden, geologische, ihre Gröſse II. 983.
Perlstein I. 855. — Analysen II. 2218 ff. — Gemengtheile II. 2217. — Schlieſsen sich den Feldsteinporphyren an II. 2222. — P. und Trachytporphyre, Beziehungen II. 2202—2203, 2246. — Ein Zersetzungsprodukt I. 766. — Sind in ihrer Zusammensetzung den Trachytporphyren ähnlich II. 2221.
Petersthal, Mineralquelle enthält kein Kali I. 405.
Petrefacten siehe Versteinerungen.
Petroleum, Quellen II. 1748. — Zersetzungsprodukt vegetabilischer Substanzen II. 1801, 1803.
Pfäffers, heiſse Quellen I. 229—232.
Pfähle, versteinerte, in der Themse II. 1807.
Pfeifenstein I. 802, 855.
Pflanzen, Alkalien werden von ihnen gesammelt I. 754. — Auf basaltischem Boden gewachsene Pfl. enthalten eben so viel

Kali, als solche, von einem kalireichen Boden II. 703. — Faulende Pfl. entwickeln nur wenig von ihrem Schwefel II. 2128. — Das Fluor in denselben I. 747. — Auf Gesteinen ohne organische Ueberreste II. 98. — Kali wird von ihnen mehr als Natron aufgenommen I. 860, 863, 866. — Kaligehalt I. 861. — Kali, phosphorsaures, in ihnen I. 748. — Kohlenstoff würde ohne sie auf Erden nicht existiren II. 72. — Natrongehalt I. 861. — Phosphorsäure wird von ihnen gesammelt I. 754. — Salpetersäure scheint von ihnen zersetzt zu werden II. 129. — Silicate in ihnen I. 772—773. — Pfl. und Thiere sind die Sammler der Bestandtheile des Meeres I. 984. — Unorganische Bestandtheile, deren Menge ist in den verschiedenen Vegetationsperioden qualitativ und quantitativ verschieden II. 1390—1391. — Zersetzen Kohlensäure II. 29ff., 98ff. (Siehe Land- und Meerpflanzen).

Pflanzen, Meerpfl., Alkaligehalt I. 862. — Einfluſs auf Bildung und Umänderung der Absätze I. 865. — Chlormagnesium wandelt sich durch ihren Einfluſs in kohlensaure Magnesia um II. 1556. — Kali- und Natrongehalt I. 862. — Zersetzte Meerpfl. liefern den sedimentären Formationen wenig Alkalien I. 866.

Pflanzen, vorweltliche, (siehe auch Substanzen, vegetabilische). Incrustirt durch Kieselsäure und kohlensauren Kalk II. 1843.

Pflanzenabdrücke in Eisenerzen, Analyse II. 1832. — Im Schieferthon II. 1814.

Pflanzenreich, Circulation der Alkalien in demselben I. 856—859. — Processe in ihm fordern ein gewisses Maaſs von Wärme II. 1213 ff., sind denen im Mineralreiche ähnlich II. 892 ff., 1391. — Pfl.- und Thierreich, welches früher auf Erden erschienen ist II. 1002. — Uebergang der Bestandtheile des Apatit in dasselbe I. 746.

Pflanzensubstanzen, Verkieselungen II. 1241 ff.

Pharmakolith, Bildung II. 1354, 1987 ff. — Umwandlungsproceſs nach Realgar II. 1988—1989. — Vorkommen II. 1354, 1987 ff.

Phillpsit I. 844.

Pholerit I. 801.

Phonolith II. 2136 ff. — Alkalien in frischem und zersetztem Ph. I. 406. — Analysen II. 2139 ff. — Braust nicht mit Säuren I. 239. — Feldspathkrystalle, glasige, im Ph. sind ebenso zusammengesetzt wie der durch Säuren unzersetzbare Theil des Ph. II. 2141. — Glasiger Feldspath (?), in einem Ph. II. 2147, 2200 — Feldspathiger Theil der Ph., Analysen II. 2142 ff. — Ph.-Fragmente in Basalten und Tuffen II. 2138. — Gemengtheile II. 2136—2137. — Kieselsäuregehalt des unveränderten und veränderten Ph. I. 763. — Lava ähnlich dem Ph. II. 2200 ff. — Mit Leucitgesteinen in inniger Verknüpfung II. 2301—2302. — Mineralien, wasserhaltige, aus denen der feldspathige Theil der Ph. hervorgegangen ist, früher können sie ganz aus ihnen bestanden haben II. 2174—2175. — Oligoklas in einigen Ph. II. 2146. — Salze enthaltend I. 474. — Sauerstoffquotient II. 2247. — Mit Thonschiefer, der unverändert ist, in Berührung II. 2303. — Ph., als Trachyte gemengt mit zeolitischen Substanzen zu betrachten II. 2247. — Uebergang der Ph. in Trachyte II. 2247. — Verwittern schwierig II. 2137. — Vorkommen der Ph. auf der Rhön II. 2138. — Zeolithischer Theil der Ph., Analysen II. 2142 ff., ist ein Gemeng mehrerer Zeolithe II. 2147, 2148, 2160. — Zeo-

Digitized by Google

lithische Substanzen, eine eigenthümliche aber nicht wahrscheinliche Bildungsart II. 2152 ff., ihre unzweifelhafte Bildung und ihr Vorkommen in Drusenräumen von Ph. II. 2147, 2155. — Ihr zeolithischer Theil ist dem Natrolith ähnlich II. 2155. — Zersetzung der Ph, wie sie erfolgt II. 2148 ff., ist mit Zunahme der Kieselsäure und des Kali und mit Abnahme der Thonerde und des Natron verknüpft II. 2148, der Zersetzungsproceſs in verschiedenen Stadien II. 2149, scheint in einer theilweisen Umwandlung des zeolithischen Theiles in den feldspathigen zu bestehen II. 2150.

Phonolith, trachytischer, Gemengtheile II. 2137, verwittern schneller als die Ph. II. 2138.

Phosphate, jüngste Gangbildung II. 1875.

Phosphorochalcit II. 2008—2009.

Phosphorsäure in Gesteinen I. 695-700. — Mineralien, welche sie enthalten I. 693—694, deren Bildung I. 701—707. — Prüfung auf sie I. 699 ff. — Findet sich am häufigsten mit Thonerde verbunden I. 705, selten mit Magnesia I. 706. — Verwandtschaften I. 712—713.

Photicit I. 814.

Pietra mala, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1748.

Pikrophyll I. 777.

Pikrosmin I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Pilatusberg II. 1809.

Pimelith II. 1891.

Pinguit I. 804, 805.

Pinit I. 487, 488. — Analysen II. 1461—1462. — Kann keine ursprüngliche Bildung sein II. 382 ff. — Umwandlungsprocesse: nach Augit II. 600, nach Cordierit II. 377—378, in Glimmer II. 263, 377—378, 1460, nach Labrador II. 1460. — Vorkommen I. 849. — Zusammensetzung II. 391, Schwankungen in derselben II. 378. — Seine Zusammensetzung kommt mit der des Glimmer nahe überein II. 379, 391, Nachtheil vorgefaſster Meinung II. 380.

Plagionit II. 1939.

Planorbis in Schwefel umgewandelt II. 154.

Platin, die Alluvionen sind in der Regel reicher an P. als die Gebirgsgesteine II. 2062. — Eisen, Vorkommen mit P. ist bemerkenswerth II. 2059. — Gold und P. gleich verbreitet II. 2058. — Gold und P. waren in löslichen Verbindungen vorhanden II. 2058. — Gold, Silber und P. erscheinen als gegenseitige Begleiter II. 2060. — Silber ist immer platinhaltig II. 2058. — Kommt nicht in feinem Staube, sondern in Körnern im aufgeschwemmten Lande vor, was sehr schwierig zu erklären ist II. 2060. — Verbindungen, lösliche, des P., Winke zur Anstellung von Versuchen zur Entdeckung derselben II. 2059. — Vorkommen in Verbindung mit Palladium, Rhodium, Iridium, Osmium, Eisen, Kupfer, Blei und Silber II. 2057, gemengt mit Osmiumiridium, Gold, Titaneisen, Chromeisen, Hyacinth, Spinell und Quarz II. 2057, meist im aufgeschwemmten Lande, selten auf Brauneisenstein und Quarzgängen II. 2057, noch seltener in Grünstein und Serpentin eingesprengt II. 2057, nie in Gängen II. 20, in verschiedenen Mineralien und Gesteinen II. 2058.

Platin, gediegenes, in Silbererzen in auſserordentlich geringen Mengen enthalten II. 2071.

Platinerz, groſse Klumpen II. 2061.

Plinthit I. 801.

Plumbocalcit, kohlensaurer Kalk mit kohlensaurem Bleioxyd II. 2002.

Plutonische Ansichten, Widersprüche in ihnen I. 603 ff.

Po, sein Delta II. 1600, Verlän-

gerung II. 1604. — Durch ihn werden ausgedehnte Seen und Sümpfe ausgefüllt II. 1536.
Polirschiefer aus Schalen der Panzer-Infusorien bestehend I. 977.
Polyargit I. 802.
Polybasit II. 1947. — Mit gediegenem Silber II. 2066, wird nicht durch Wasserdämpfe reducirt II. 2069.
Polyhalit I. 841. — Umwandlung nach Steinsalz II. 1683 ff. — Das einzige zusammengesetzte Salz als Verdrängungs-Pseudomorphose II. 238.
Polykras II. 1962.
Polymignit II. 1959.
Polythalamien oder Nautiliten, ihre schnelle Entwicklung und Gröſse I. 978. — In der Kreide I. 977. — Nehmen groſse Mengen Wasser auf I. 978.
Pont natif de St. Allyre I. 891.
Poonahlit I. 854.
Porcellanspath, Umwandlungsproceſs in Kaolin I. 819.
Porla, Quellwasser, dessen Analyse I. 402.
Porosität durch Brausen aufgegossener Säuren kennbar I. 238. — P. der Gesteine, eine sehr allgemeine Eigenschaft I. 242. — Durch eine reiche Vegetation kennbar I. 239. — P. der Mineralien, ihre Veränderung II. 485. — Versuche dieselbe in einem Gesteine wahrzunehmen I. 240. — Verwitterung ein Kennzeichen derselben I. 237.
Porphyr, (siehe auch Feldstein-P. und Schalstein-P.). Bildung, eruptive, Bedenken gegen sie II. 321, 346. — Braust nicht mit Säuren, wenn er nicht Kalksilicat-haltende Mineralien enthält II. 480. — Von Chagey II. 926—928, dessen Feldspath ist nicht Andesin, sondern Oligoklas II. 927. — Chlorcalcium in ihm I. 565. — Feldspathkrystalle in ihm II. 318. — Gewicht, specifisches, II. 943. — Glimmer im P., durch metamorphische Processe auf nassem Wege gebildet II. 335, Glühverluste II. 928. — Grundmasse, deren Zusammensetzung II. 927 ff. — Geht in Mandelstein über II. 928. — Feldsteinp. der Lenne-Gegenden II. 317. — Massige P. aus gröſseren Erdtiefen abstammend II. 320, aber nicht die schiefrigen II. 320. — Keine plutonische Metamorphose II. 325, 326. Bedenken dagegen II. 337 und ihre Beseitigung II. 338 ff. — Metamorphose und Ausscheidung des Feldspath auf nassem Wege II. 327 ff., 331 ff. — Mikroskopische Organismen in ihm II. 1252. — Quarzausscheidung erfolgt nicht durch Hitze II. 326, 330. — Quarzkrystalle in ihm II. 318. — Schalstein-P. II. 336 ff. — Schieferreste in ihm II. 319. — P. des thüringer Wald gehoben II. 768. — Uebergang in Serpentin II. 928, vom Syenit zum Diorit II. 928. — Versteinerungen in demselben II. 321—322 zugleich mit Feldspath II. 322. — P. mit einer Versteinerung nicht eruptiv II. 323. — Zersetzter P. I. 432. — Zinnstein in ihm II. 2032.
Porphyr, antiker, grüner, II. 641.
Porphyr, quarzführender, II. 1297, in einem zersprungenen Quarz neue Quarzmassen II. 1322—1323.
Porphyr, schiefriger, Feldspathe und Quarze in demselben II. 320. — Deren Mächtigkeit ist gering II. 324. — Eine Umwandlung des Thonschiefer, oder von gleichzeitiger Entstehung II. 317, 323, dagegen II. 323, 324.
Porphyrartiges Gestein Schichten im Thonschiefer bildend II. 344.
Powder-Fluſs, Analyse seines Absatzes II. 1594.

Digitized by Google

Prasem, Glühverlust II. 1226. — Umwandlung nach Kalkspath II. 1299—1304.
Praseolith, Umwandlung nach Cordierit II. 374.
Prasilit steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Predazzit II. 1014 ff. — Viel Magnesia in ihm II. 1049, Gurofian? II. 1015.
Prehnit, Fundorte II. 945. — Kupferoxydul in ihm II. 1890. — Löslichkeit II. 978. — Im Melaphyr II. 657. — Umwandlungsprocesse nach Analcim II. 945, nach Laumontit II. 2159, nach Leonhardit und Natrolith II. 945, setzt die Aufnahme von Kalksilicaten voraus II. 946, 2160. — Vorkommen in Drusenräumen von Hornblendegestein II. 945, in Gängen im Grünstein II. 947.
Prehnit, pseudomorpher, II. 946.
Prehnitgänge in Grünsteinen II. 947.
Processe der Auflösung und Ausscheidung I. 254.
Processe, chemische, von kurzer Dauer, können unmöglich erscheinen, aber möglich werden, wenn sie sehr lange anhalten II. 2070. — In der Erdkruste auf nassem Wege I. 353—401. — Im organischen und unorganischen Reiche II. 1214. — Mit Quarzausscheidungen II. 1297.
Processe, metamorphe und hydrometamorphe, Beweise für die Bildung des Dolomit durch dieselben II. 1143. — P., metamorphe, die nicht fortschreiten II. 335. — Der kohlensaure Kalk bedingt viele II. 1209. — Auf nassem Wege II. 984 u. 987—988.
Processe, plutonische und plutonisch-metamorphische, ihre Annahme artet bis in das Lächerliche aus II. 334. — Unabhängig von den Atmosphärilien II. 1373.
Processe, pseudomorphe, beginnen mit Aufnahme von Wasser I. 848. — Im Granit I. 846.
Processe, umwandelnde, mit oder ohne Verlust der Form II. 200—202.
Produkte, gallertartige, I. 759.
Produkte, verdrängende, mechanische, II. 1688.
Protogyn, Analyse II. 2309.
Pseudomorphosen, Affinitäts-Verhalten II. 241—242. — Ansichten über ihre Entstehung II. 250 ff, 282 ff. — Aufnahme des Wassers bildet ihren Anfang I. 830. — Sie gehen theils von aussen nach innen, theils umgekehrt von Statten II. 190, 226, 340. — Bedeutung für die Geologie II. 71, 257 ff., 274. — Bildung II. 187—256. — Bildungsart II. 209. — Classifikation II. 236 ff. — Eintheilung in Umwandlungs- und Verdrängungs-Ps. II. 187—256, ist eine naturgemäſse II. 242. — Wie man ermitteln kann, ob eine Aufnahme oder ein Verlust von Stoffen stattgefunden habe II. 266. — Die Ps. des Feldspath nach Zeolithen zeigen eine Umwandlung wasserhaltiger Mineralien in wasserfreie II. 2170. — Ps. häufig das einzige Hülfsmittel zur Erforschung der Umwandlungs- und Verdrängungs-Processe II. 273, 278, 279. — Kalksilicate werden aufgenommen, und Wasser theilweise abgeschieden nur bei den Ps. des Prehnit nach Analcim, Leonhardit und Natrolith II. 946, 2160. — Künstliche Ps. II. 198—199. — Sind mit künstlichen, chemischen Processen zu vergleichen II. 191 ff. — Sie gehen langsam vor sich II. 192. — Magnesia wird häufig bei ihnen aufgenommen I. 789—790. — Ps. des Mineralreiches II. 186 ff., deren Bedeutung II. 3—5. — Erfolgen nur auf nassem Wege I. 635, 789; II. 209, 224. — Das neue Mineral hat seine eigene Form oder nicht II. 208 (Zahl der Fälle) II. 208,

209. — Erfolgen nicht auf plutonischem Wege II. 211 u. 216 —219, 1259, 1329, 1330, 1365. — Poröser Zustand der Pseudomorphosen II. 228. — Ihre Processe und Bezeichnung durch chemische Formeln II. 256. — Verschiedene Processe neben einander II. 368. — Ihre Processe sind chemische II. 191. Quantitative Verhältnisse, deren schwierige Ermittelung II. 271. — Stöchiometrische Verhältnisse II. 257—283. — Ps. nicht durch Sublimation II. 220 —222.

Pseudomorphosen, Umwandlungs-Ps. (siehe Processe, metamorphe u. s. w. und Umwandlungen) II. 196—197. — Ansichten, frühere, widerlegt II. 213—215. — U. dimorpher Substanzen in einander II. 1039 ff., 1363. — Mineralien, zusammengesetzte, unter ihnen II. 239. — Die Processe, wodurch sie entstehen, sind zusammengesetzter als die, welche Verdrängungs-Pseudomorphosen hervorrufen II. 238, Folgerungen hieraus II. 239. — Stoffe, welche bei ihnen eine wichtige Rolle spielen II. 243. — Fremde Stoffe treten bei ihnen zu II. 260. — Vorkommen II. 243. — Der Uralit bietet das erste Beispiel dar, daſs Afterkrystalle Spaltungsflächen haben II. 537, dagegen II. 537. — Ihr Vorkommen II. 187—256, wo die meisten Gewässer circuliren II. 244—245. — Wasser wichtig bei ihnen II. 243, Wasseraufnahme bei denselben II. 225, 255, schon vorhandener Wassergehalt II. 225. — Wo und wie die Ps. erfolgen II. 268 u. 270. — Je mehr Zersetzungsprocesse erkannt werden, desto mehr können Verdrängungs-Pseudomorphosen in die Klasse der Umwandlungs-Ps. übergehen II. 1501. — Unter ihnen finden sich mehrfach zusammengesetzte Silicate II. 238. — Zellenbildung II. 1198. — Enge capillare Zwischenräume II. 227.

Pseudomorphosen, Verdrängungs-Ps. II. 194—195. — In schwer zu durchdringenden Gesteinen weit langsamer als in Gangspalten u. s. w. von Statten II. 983. — Eisenoxydhydrat auf solchen II. 205—207. — Sind Mineralien, welche meist aus sehr wenigen Bestandtheilen bestehen, und gröſstentheils in Gewässern vorkommen II. 238, 313 ff. — Wie die Verdrängung zu denken ist II. 1144, 1145. — Lassen sich auf Wirkungen der einfachen Wahlverwandtschaft zurückführen II. 194, 237. — Warum bei ihnen mehr fort- als zugeführt wird II. 229. — Völlige Verdrängung von Mineralien, so des Kalk- und Fluſsspath II. 223, 278. — Vorkommen II. 241, mitten im Gestein II. 245.

Pseudotriplit II. 2006.

Psilomelan, Baryt nicht immer in ihm I. 420. — Scheint in Baryt-haltigen Manganerzen vorzukommen I. 433. — Bildung I. 421. — Viel Mangansuperoxyd in ihm I. 422. — Umwandlungsproceſs nach Barytspath I. 433, 635; II. 1367, nach Fluſsspath I. 433; II. 1368, nach Würfelerz I. 433; II. 1325 ff., 1368. — Vorkommen I. 421.

Puits de Neyrac I. 250.

Puits de la ponte I. 250.

Punterbrunnen, Analyse I. 359.

Puzzolane II. 2241 ff. — Zusammensetzung zweifelhaft II. 2242.

Pyknit I. 503 u. 505. — Bildung I. 505. — Umwandlungsproceſs nach Kryolith I. 503.

Pyknotrop II. 494—495. — Bildung aus Feldspath II. 1480, aus Serpentin II. 1483, 1486.

Pykropharmakolith II. 1988.

Pyrallolit I. 516 ff. — Kohlensaurer Kalk bildet sich durch

ihn I. 520. — Umwandlungsprodukt des Augit I. 517—518.

Pyrargillit, Umwandlungsproceſs nach Cordierit II. 375.

Pyrmont, Erhebungsthal I. 295. — Kohlensäure-Entwicklung I. 261, 283, 287, 296, 298, 299, 304, 305, 319.

Pyrochlor I. 483, 486. — Vorkommen und Zusammensetzung I. 1961 ff.

Pyrolusit (siehe Braunstein und Mangansuperoxyd). Alkalien in ihm II. 811, von zesetztem Sphärosiderit herrührend II. 825. — Bildung aus Bustanit II. 559. — Bildg. auf Kosten atmosphärischen Sauerstoffs II. 558, 811, durch Zersetzung ven Manganoxydulsilicaten und Oxydation des Manganoxydul, auch aus kohlensaurem Manganoxydul II. 558. — Umwandlungsprocesse nach Bitterspath II. 1180, 1367, nach Kalkspath II. 1179, 1207—1208, 1367, nach Manganit II. 1368, nach Zinkspath II. 1991, wie diese Pseudomorphose erfolgt ist II. 1991. — Vorkommen in Drusenräumen I. 815; II. 558. — Zersetzung des Rhodanit in denselben II. 557—558.

Pyrolusit, wasserhaltiger, I. 426.

Pyromorphit, Umwandlungsprocesse: in Apatit II. 2012, nach Bleiglanz II. 242, 1928, 2009, in Bleiglanz II. 1931, 2009, wie diese Umwandlung zu denken ist II. 2010, nach Bleioxyd, kohlensaurem, II. 1930, 2009, in Brauneisenstein II, 1338—1339, in Chalcedon II. 1319, 2010, in Kieselzink II. 1881, 2010. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 2009.

Pyrop (rother Granat) umgewandelt in Talk I. 793; II. 89 u. 496.

Pyrosiderit, Wassergehalt II. 1349.

Pyrosklerit, steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Pyrrhit II. 1884.

Q.

Quadersandstein, ungleichartige Verwitterung II. 341.

Quarz, (siehe kieselige Bildungen). Q. in den Agatkugeln der Drusenräume krystallisirte nach dem Schlieſsen derselben II. 1234. — Die Atmosphärilien haben keine Wirkung auf ihn II. 1215 u. 1220. — Die Ausscheidung II. 336, durchläuft alle Bildungsperioden II. 1322 ff., in allen Gang-Formationen II. 1323. — Ausscheidung aus Gesteinen auf feuerflüssigem Wege nicht möglich II. 2250 ff. — Ausscheidung, deren Processe, II. 1297. — Die Berührung mit anderen Mineralien befördert die Verwitterung II. 1267. — Bildungen II. 1269—1299 desselben schreiten noch fort II. 1296. — Seine Bildungsart ist stets eine gleiche II. 1294. — Bildung ist meist die letzte II. 1294 ff. — Bildungen sind bloſs von zersetzten Gesteinen abzuleiten II. 2352. — Den Bleiglanz verdrängend, das Genetische hierin II. 1316. — Wie er chemisch nachzuweisen ist II. 1270. — Geht in ein Conglomerat über II. 1271. — Eisenerze durch ihn verdrängt II. 70, 1304, 1325. — Eisenerze und Quarz, eine Parallele zwischen ihnen II. 1341. — Eisenkies in Pseudomorphosen II. 1308. — Q. und Epidot in Drusen der Mandelsteine II. 655. — Kann kein Erstarrungsprodukt sein II. 1298. — Tritt in Erzgängen in groſsem Maaſsstabe auf II. 1307. — Q. und Feldspathe im schiefrigen Porphyr II. 320. — Feldspathe, wie viel Q. durch ihre Zersetung ausgeschieden wird II. 1287. — Fluſsspath-Oktaëder, spätere Bildungen auf ihnen mit Quarz II. 1311. — In Formen verschiedener Mineralien II. 1299. — In Gängen des Q. Magneteisen II. 584. — In Gängen II. 1276,

Digitized by Google

am häufigsten in der Grauwacke und im Thonschiefer II. 1276, in Krystallkellern II. 1277. — Ein Zersetzungsprodukt von Feldspath II. 302 und feldspathiger Masse II. 335 ff. — In Gebirgsgesteinen II. 1270. — In Gesteinen, welche Silicate als wesentliche Bestandtheile enthalten II. 1278. — Ragt über Glimmerschiefer hoch hervor II. 1271. — Im Granat II. 482. — Im Granit, später als Feldspath gebildet II. 1291, keine pyrogenetische Bildung II. 1290. — In der Grauwacke II. 1276. — In der Grundmasse der Melaphyre II. 652. — Haubenquarz, Bildung II. 1284 ff. — Nicht in Hüttenschlacken II. 1290. — Die Krystallisation der anderen Mineralien nie durch Q. beschränkt II. 1292. — Krystallinischer Q. in Sandsteinen II. 1273 ff. — Nicht in Lava, nur Rollsteine darin II. 731, 733, 753, 1290. — Luftblasen in ihm II. 1146. — In verschiedenen Modifikationen II. 1223. — Lager von demselben und Thonlager sind Aequivalente II. 1288. — Mineralien in Formen desselben II. 1258 ff. — Rührt vom Nebengestein her II. 1277. — Mit dem Nebengestein verwachsen II. 1323. — Mit Opal II. 1234. — Q. und Opal, Gemengtheile des Chalcedon II. 1243. — Pseudomorphosen II. 1245, nach Kalkspath II. 1146, nach Scheelit II. 1319. — Salze in ihnen II. 1310. — Im Schieferthon II. 1276. — Surfusionszustand zur Rettung der plutonischen Hypothesen II. 1293 ff. — Im Thonschiefer II. 1276. — Umwandlungsprocesse II. 1245: nach Baryto-Calcit II. 1309, nach Barytspath I. 635 u. II. 1307, nach Bitterspath II. 1148, 1304, nach Bleiglanz II. 1313—1319, 1931, nach Bleioxyd, kohlensaurem, II. 1305, 2001, in Brauneisenstein II. 1259 u. 1337, nach Eisenglanz II. 1260 und 1319 ff., nach Eisenkies I. 932; II. 1259, 1260 u. 1319 ff., nach Eisenspath II. 1260 u. 1304, nach Fluſsspath I. 607; II. 1309—1313, ein groſsartiger Proceſs II. 223, 1310 ff., 1313, nach Gypsspath II. 1306, nach Heulandit II. 1320, nach Kalkspath II. 1146 u. 1299—1304, diese Pseudomorphose kann nur auf nassem Wege von Statten gegegangen sein II. 1146, nach Kieselzinkerz II. 1305, 1880, nach Scheelit II. 1319 ff., 1977, in Speckstein II. 1114, 1261—1269, 1480, 1501, nach Stilbit II. 1320, in Wernerit (?) II. 418, nach Wolframit II. 1971, nach Zinkspath II. 1305, 1880. — Die Vegetation befördert die Verwitterung II. 1267. — Ein Versteinerungsmittel II. 230. — Seine Verwitterung II. 1266, Ursache derselben II. 1267. — Vorkommen II. 1269—1299. — Wasserblasen in ihm II. 1146. — Ein Zersetzungsprodukt von Silicaten II. 1295, 1298.

Quarz, derber, Faser- und Rasenquarz Glühverlust II. 1225—1226.

Quarz, farbiger, II. 1290.

Quarz, mürber, II. 753.

Quarz, opalhaltiger und opalfreier II. 1241.

Quarzbrocken mit dünnen, verglasten Ueberzügen II. 757.

Quarzbrockenfels II. 1272.

Quarzfels mit Glimmer II. 1270.

Quarzformation, edle, II. 1872.

Quarzgänge auf nassem Wege entstanden I. 607, 881, 882. — Ragen oft hoch über die Grauwacke hervor II. 730.

Quarzit II. 1273, mit Kalksteinen in inniger Verknüpfung II. 2345.

Quarzkrystalle, Bildung aus Flüssigkeiten II. 1278-1282, Bedingungen II. 1280 ff. — Bildung, künstliche, II. 1279-1282. — Bildung, pyrogenetische, nicht möglich II. 1287, die Bildg. schreitet

Digitized by Google

ununterbrochen fort II. 1285. — Chlorit zwischen zwei Q.-Krystallen II. 1285. — Einschlüsse in Q.-Krystallen II. 1287 ff., Beweise ihrer Bildung auf nassem Wege II. 1288. — Gebogene Q.-Krystalle II. 1285—1286. — Der kleinste Q.-Krystall ist nie auf pyrochemischem Wege entstanden II. 1287. — Verwachsung mit anderen Mineralien II. 1289. — Vorkommen groſser Q.-Krystalle in Gängen und Drusen, und kleiner in Gebirgsgesteinen, Contrast in Beziehung auf dieselben II. 1286.

Quarzlager, mächtige Bildungen von ihnen II. 1324.

Quarzschiefer geht in Glimmerschiefer und in Gneiſs über II. 1272, 1456.

Quecksilber, gediegenes, wahrscheinlich meist aus Zinnober hervorgegangen II. 2072.

Quecksilberhornerz II. 1933 ff., 2020.

Quecksilberoxyd, antimonsaures II. 1987.

Quecksilberoxydul, salpetersaures, seine Existenz zweifelhaft II. 1934.

Quellen, Absätze aus denselben I. 874 u. 905. — Im Ahrthal I. 144. — Allgemeines über dieselben I. 897—899. — Arsenik in ihnen I. 659; II. 2079, das häufige Vorkommen desselben ist von Bedeutung II. 2042, Ursprung II. 2090. — An dem Ausgehenden der Gänge werden sie häufig gefunden II. 796. — Q. aus Bächen und Flüssen, welche versinken I. 10. — Baryt in ihnen I. 416 u. 422, Barytsalze II. 2103, 2104, 2105. — Bestandtheile I. 227—232 u. 353, betragen in ihnen nie so viel als in den Salzsoolen I. 231, feste und gasförmige Best. I. 227—243, sind theils in Gesteinen schon vorhanden, theils werden sie durch deren Zersetzung gebildet I. 230 ff. und 369. — Q. und Brunnen, Ursprung der Kohlensäure I. 338. — Chlorüre in denselben I. 458—461. — Q. des Donnersberg, Armuth derselben I. 560, süſse Q. I. 558—559. — Eisen und Mangan, ihr Ursprung in denselben I. 410—411. — Eisenkies, dessen Ursprung I. 917—919. — Eisenocher-Absätze in groſsen Quantitäten I. 904. — Ihre Entstehung I. 7 u. 227. — In Erhebungsthälern I. 49—50. — Q., welche die Erze abgesetzt haben, scheinen nicht wie unsere dermaligen Arsenik als prädominirendes Metall enthalten zu haben II. 2089. — Fluorcalcium in denselben I. 492. — Q., welche aus Flüssen entstehen I. 8—9, deren Temperaturverhältnisse I. 105—107. — Am Fusse des Teutoburger Waldes I. 11—24. — Gasentwicklung aus denselben I. 154. — Nicht auf dem Gipfel der Berge I. 38. — Q. von Gletschern I. 31—33, deren Temperaturverhältnisse I. 121—122. — Die Granaten liefern denselben verschiedene Stoffe I. 449, der Granit ebenfalls I. 447. — Hervorkommen I. 7. — Q. Islands, Ursprung der Kieselsäure I. 763. — Kali, Ursprung desselben in ihnen I. 403—409. — Kalk, Ursprung in ihnen I. 412—413. — Kalkcarbonat, Maximum in denselben I. 376 u. 379, Minimum I. 376. — Neben Kalkcarbonat Kalksilicat in denselben I. 346. — Der Kohlensäuregehalt bedingt nicht allein die Menge der fixen Bestandtheile I. 229. — Kohlenwasserstoff-Exhalationen aus ihnen II. 1748. — Q. aus krystallinischen Gebirgsarten, nur in ihnen Alkalien I. 456. — Für die Landwirthschaft ist ihre Untersuchung von sehr groſsem Werthe I. 597—598. — Lithion in denselben I. 439—440. — Magnesia, Ursprung in denselben I. 412—413, kohlensaure M. in geringer Menge in denselben I. 453 — Mangan, des-

Digitized by Google

sen Ursprung in denselben I. 410—411.—Mangansuperoxyd nicht als solches in Q. I. 422—423. — Metalle enthaltend II. 2078 ff., 2090. — Mineralien, welche die Bestandtheile denselben liefern I. 393-401. —Natron, Ursprung in ihnen I. 403-409. — Natronsalze gegen Kalisalze vorherrschend II. 985. — Salpetersaure Salze in Q. II. 125. — Q. aus sedimentären Formationen, deren Bestandtheile I. 453. — Q. von Seen herrührend I. 30, deren Temperaturverhältnisse I. 121—122. — Stickgas-Entwicklungen aus denselben II. 105 u. 107. — Strontian in denselben I. 414. — Temperaturverhältnisse überhaupt I. 83—84 u. 561 ff. — Auf Teneriffa, deren Temperatur I. 39. — Turmalin liefert denselben verschiedene Stoffe I. 448. — Unterirdischer Lauf I. 7. — Zu Upspring, überaus mächtige Q. I. 144, 148. — Um so wärmer, je tiefer ihr Ursprung I. 136.

Quellen, aufsteigende, I. 40. — Absätze in Spalten können nicht von ihnen gebildet werden I. 608, 630 ff. — Absätze in den Kanälen können nicht durch sie bewirkt werden, nur ein einziger Fall ist denkbar II. 1027. — Allgemeine Bedingungen für dieselben I. 54. — Erze werden von ihnen nicht abgesetzt I. 907. — Im Flötzgebirge I. 41 u. 43—44. — Gangmassen können sie nur unter selten vorkommenden Bedingungen bilden I. 887; II. 814 ff. — Zwischen geschichtetem und ungeschichtetem Gebirge I. 45—48. — Grofse Geschwindigkeit ihres Aufsteigens I. 156. — Kalte neben warmen I. 140. — Zu Lippspring I. 153. — Temperaturverhältnisse I. 134—137. — In ungeschichteten Gebirgen I. 51—53. — Unterirdische Communication zwischen verschiedenen aufsteigenden Quellen I. 144.

Quellen, eisenhaltige, verstopfen den Ausflufs von Mineralquellen I. 372.

Quellen, Gebirgsquellen, siehe Gebirgsquellen.

Quellen, heifse, Entstehung in den Alpen I. 130—132. — Kieselsäure-Absätze aus denselben I. 877—878.

Quellen, incrustirende I. 872, 873, 896.

Quellen, intermittirende, I. 74—76.

Quellen, kalte, Absätze aus denselben II. 815, von Kalkcarbonat I. 894—896, von Kieselsäure I. 879—881. — In den Umgebungen des Laacher-See I. 53.

Quellen, periodische, I. 18, 32, 33, 74—76.

Quellen, Schwefel-Q., siehe Schwefelquellen.

Quellen, siedend heifse, Kieselsäure in denselben I. 762.

Quellen, süfse, alkalische Silicate in ihnen I. 771 ff. — Aus Basalt und aus der Braunkohlenformation I. 549—550. — Ihre Bestandtheile lassen die löslichen Salze in den Gesteinen erkennen I. 597. — Des Donnersberg I. 558—559. — Erdige Silicate in ihnen I. 771 ff. — Gasentwicklung aus ihnen I. 344. — Kieselsäure in ihnen vorzugsweise an Kalk und Magnesia gebunden I. 510, 781. — Warum sie nicht selten eben so viel kohlensauren Kalk als Säuerlinge enthalten II. 1128. — Aus krystallinischen Gesteinen I. 548 u. 551—552. — Qualitative Prüfung I. 541.

Quellen, warme, (siehe Thermen), I. 83 u. 186—187. — Absätze aus denselben I. 891-893. — Die Chlorüre nehmen mit der Temperatur zu I. 147. — Definition I. 186. — Entstehung I. 189. — Temp.-Zunahme nach dem Innern, normales Verhältnifs I. 157. — Sind ganz allgemein verbreitet I. 188. — Veränderliche I. 190 ff. — Zeichnen sich keineswegs durch Reichhaltigkeit an Bestandtheilen aus

Digitized by Google

I. 232. — Zu Aberdeen I. 52, Aix les bains, Baden, Brida, Courmayeur, St. Didier I. 48, Driburg I. 49, Gastein I. 229 —232, St. Gervaise, Grenoble, Herrenalb I. 48, Lavey I. 48, 132, Leuck I. 47, 48, 127, 129 ff., Liebenzell, Marienbad I. 48, Meinberg I. 49, Montiers I. 48, Münster am Stein I. 54, Naters I. 48, in den penninischen Alpen I. 47, Pfäffers I. 229—232, in den Pyrenäen I. 45, zu Pyrmont I. 49, Rothenfels, Saute de Pucelle I. 48, Wildbad I. 48 u. 52. — Ursprung warmer Q. I. 130 ff.
Quellwasser aus buntem Sandstein sehr rein I. 561.

R.

Räderthierchen, auſserordentliche Vermehrung I. 980.
Ragozi-Brunnen, Kohlensäure-Entwicklung I. 253.
Rapilli, deren rasche Zersetzung II. 1385.
Raseneisenstein, Absatz aus Gewässern I. 940 ff. — Bildung I. 455, 940 ff. — Gehört zu den jüngsten Bildungen I. 947. — Infusorien in ihm I. 946, deren Entwicklung ist eine coordinirte Erscheinung I. 947. — Vorkommen I. 940 ff.
Rauchtopas, Glühverlust, II. 1226.
Realgar, Umwandlungsproceſs in Pharmakolith II. 1988-1989.
Reaumur's Porcellan aus Glas entstanden II. 247.
Reelsen, Kohlensäure-Entwicklung I. 296, 297.
Remalit I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Resina, Kohlensäure-Entwicklung I. 294.
Retinalith I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Retinit seltener als Bernstein in Braunkohlen II. 1799. — Wie er sich aus Holz gebildet haben kann II. 1789, mit bedeutendem Verluste II. 1797.
Rhein, die Absätze oberhalb des Bodensee enthalten kohlensaure Salze II. 1581—1582, sie enthalten das Material zur Bildung des Kalkglimmerschiefer II. 1582, frühere Absätze des Rh., der Löſs II. 1582, Zusammensetzung II. 1583 ff., siehe Löſs. — Letzte Absätze des Rh., der Thon braust manchmal mit Säuren II. 1585, Analysen II. 1586, seine Absätze im Rheinthal II. 1619 ff. würden nach ihrer Erhebung durch ein Bindemittel Conglomerate, Sandsteine und eine dünne Thonschieferschicht liefern II. 1620. — Die Absätze in allen Perioden sind einander ähnlich II. 1586. — Analyse II. 1511. — Wie viel Austernschalen von dem durch den Rhein dem Meere zugeführten kohlensauren Kalk gebildet werden können II. 1524. — Sein Gerölle stürzte in das damalige Meer II. 1619. — Rhein-Geschiebe, Kalksinter auf denselben II. 1189. — Wie viel kohlensaure Magnesia er dem Meere zuführt II. 500, 1154. — Bedeutende jährliche Schwankungen im Gehalte oberhalb des Bodensee II. 1530. — Der Lauf des Rhein in früherer Zeit II. 1585, 1598. — Seine Mündung in das Meer nach der Erhebung des Schiefergebirges II. 1619. — Schwebende Theile, die Carbonate, welche in ihnen fehlen, finden sich im aufgelösten Zustand II. 1579, sind einem Dachschiefer in der Zusammensetzung ähnlich II. 1578, erscheinen als eine zeolithartige Masse II. 1577, nur die feinsten gelangen in das Meer II. 1617, Menge derselben II. 1575 —1576, die suspendirten Kalktheilchen in den Bächen aus dem Kalkgebirge werden vom Rheinwasser aufgelöst II. 1579 —1580, sie kommen nicht in das Meer, und können nicht im offenen Meere gedacht werden II. 1580, wie Thonschiefer aus ihnen entstehen kann II. 1578,

Digitized by Google

ihr Ursprung ist in den Gebirgen unterhalb der Schweizer-Seen zu suchen II. 1581. — Vergleichung der schwebenden mit den aufgelösten Theilen des Rhein II. 1579, Zertheilung, auſserordentlich feine, II. 1577, Zusammensetzung derselben bei Bonn und oberhalb des Bodensee II. 1576—1577. — Wassermenge bei Basel im Verhältniſs zu der des Bodensee II. 1530, bei Emmerich II. 1524.

Rheinbaiern, die Melaphyre daselbst II. 618—619.

Rhodalit I. 801.

Rhodium, gediegenes, Bildung II. 2061. — Vorkommen II. 2057, 1261, wahrscheinlich auch im Silber II. 2060.

Rhodonit I. 814. — R. und Bustamit, zersetzter, II. 871. — Zersetzung in Braunit II. 560, in Pyrolusit II. 557—558.

Rhöngebirge, Säuerlinge I. 244.

Rhone, Analyse II. 1513. — Ihr Delta II. 1600. — Von wie vielen Gletschern sie Wasser aufnimmt II. 1530. — Ihre bedeutenden jährlichen Schwankungen im Gehalte oberhalb des Genfersee II. 1530.

Riepoltsau, Mineralquelle, enthält eine Spur von Chlorkalium I. 405.

Riesengebirge, Säuerlinge I. 244.

River Red, Erhöhung seines Bettes II. 1535.

Roccamonfina, sein Krater ist einer der gröſsten II. 2284.

Rocky Hill, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1750.

Roisdorf, Kohlensäure - Entwicklung I. 249, 260, 307, 352. — Mineralwasser, dessen Analyse I. 381, enthält Kali I. 408.

Romeit II. 1987.

Roselan I. 802.

Roselit II. 1988.

Roth - Arsenik - Nickel II. 1951, oxydirt sich zu Nickelocher II. 1951.

Rothbleierz, Bildung, wahrscheinliche, II. 1983—1984. — Chromsaures Kali bewirkt in einer Lösung von kohlensaurem Bleioxyd in kohlensaurem Wasser eine intensiv gelbe Färbung II. 1984. — Ursprung von zersetztem Bleiglanz II. 1983. — Vorkommen II. 1982 ff., warum ein so seltenes II. 1985.

Rothbraunsteinerz I. 813.

Rotheisensteine, (siehe auch Eisenoxyd). Entstehung II. 1084. Feldspathkrystalle in ihnen II. 1063. — Hydratwasser, dessen Fortführung in gewöhnlicher Temperatur II. 1349. — Labradorporphyr, Verhalten zu R. II. 568 ff., 806, 1083. — Mandelsteine, Verhalten zu R. II. 1083. — Die rothe Farbe des R. läſst nicht unbedingt auf Abwesenheit des Wassers schlieſsen II. 1349. — R. und Schalsteine, ihr Verhalten zu Grünsteinen und zu den Gesteinen des Schiefergebirges, evidente Beweise für die neptunische Bildungen II. 1059 — 1098. — Umwandlungsprocesse: nach Brauneisenstein II. 1345 ff., nach Eisenkies II. 1355, nach Eisenspath II. 1341 ff., 1344, ob die Umwandlung unmittelbar erfolgt II. 1345, nach Fluſsspath II. 1337, nach Würfelerz II. 1353 ff. — Ein Vererzungsmittel II. 232. — Ob R. noch Wasser enthalten kann II. 1345. — Zweimaliger Wechsel der Substanz von braunem Glaskopf zu rothem und selbst zu Eisenglanz und von diesem wieder zu Eisenspath II. 1348. — Verhalten II. 2023.

Rotheisensteingänge und Zinnerzgänge, Verhalten II. 2023.

Rothgültigerz, Umwandlungsproceſs in Eisenkies II. 1339 ff., 1938, in Silber II. 2065, in Silberglanz II. 1934, 1938, in Strahlkies II. 1339 ff., 1938. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1937 ff.

Rothkupfererz, Umwandlungsproceſs in Brauneisenstein II. 1338 ff., 2047, nach Buntku-

Digitized by Google

pfererz II. 1924, nach Kupfer an der Atmosphäre II. 277, in Kupfer II. 2045, in Kupferlasur II. 2046, in Malachit II. 2045, in Stilpnosiderit II. 1339, 2047. — Vorkommen II. 2045.
Rothliegendes, Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit gebildeten Absätze II. 1614.
Rothspieſsglanzerz II. 2041.
Rothzinkerz, Umwandlungsproceſs nach Zinkblende II. 2043. — Vorkommen II. 2043.
Rubellan II. 1422.
Rubinglimmer, Wassergehalt II. 1349.
Rutherfordit II. 1958.
Rutil, (siehe Titansäure). Dem Titaneisen beigemengt II. 1957. Vorkommen und Zusammensetzung II. 2036—2037.
Rutschflächen II. 2094.

S.

Saalbänder im Basaltgang II. 762. — Von glasiger Lava II. 759.
Saatzen, Kohlensäure-Entwicklung I. 296, 297.
Sachsen, Turmalinfels daselbst II. 444.
Säuerlinge, (s. Kohlensäuerlinge). Bildung I. 271—273. — Gas, absorbirtes, in denselben I. 307. — Kalk- oder Magnesiasilicat kann nicht in ihnen existiren, wohl aber in süſsen Quellen I. 510—511. — Temperatur derselben keine Folge von absorbirter Kohlensäure I. 293—294.
Säuren, und Granaten, Verhalten II. 470. — S. und Halpopale, Verhalten II. 1233. — Nur Magnesiaglimmer wird von ihnen aufgeschlossen II. 1450 — S. des Schwefels I. 646—668.
Sahlit siehe Augit, in Speckstein umgewandelt II. 517, 518, 552.
Salmiak am Aetna II. 119. — In Central-Asien II. 120. — Am Hekla II. 119. — Im Kochsalz II. 116, 117. — Auf Lancerote II. 119. — Aus dem Salzrückstande des Meerwassers sublimirt II. 116, 121. — In den Solfataren von Puzzuoli II. 119. — In Volcano II. 119. — Aus Vulkanen überhaupt II. 119. — Aus Vulk. Asiens II. 120.
Salmiak-Sublimate bei Erdbränden II. 122.
Salpetersäure aus der atmosphärischen Luft durch elektrische Funken II. 123. — Deren Bildung auf Ceylon II. 111—112. — Im Hagel II. 111. — Im Regenwasser nach Gewittern II. 110. — Wird nicht im Wasser von Seen, Flüssen und Quellen gefunden II. 123 ff., dagegen II. 125, 126, 1511 ff.
Salzbilder, Chlor, Brom und Jod scheinen stets gegenseitige Begleiter zu sein II. 1949.
Salze, in der Ackererde, Zersetzung I. 596. — S. und deren Auflösung im Salzthon I. 166—168. — Gesteine imprägnirt mit denselben I. 146—147. — S., welche mit und ohne Krystallwasser krystallisiren I. 538—540. — S. von ungleicher Löslichkeit im Wasser I. 442. — S. im Meere, (siehe unter Meere), I. 571—572, ältere Ansichten über ihre Entstehung I. 580, neuere darüber I. 581—588, werden dem Meere durch Flüsse zugeführt I. 573, rühren in ihm von krystallinischen Gesteinen her I. 574—579.
Salze, alkalische, ihre Zersetzung im Meere durch Pflanzen I. 864—865.
Salze, antimonsaure, II. 1986 ff. — Wie sie entstehen können II. 2041.
Salze, arseniksaure, II. 1987 ff. — Sind vielleicht in Kalkabsätzen der Quellen zu finden II. 2091.
Salze, borsaure, und Borsäure I. 669—691. — Der Borsäure Verflüchtigung aus denselben I. 674. — Im Meere wahrscheinlich I. 688—689.
Salze, chromsaure, II. 1982 ff.

Digitized by Google

Salze, kieselsaure, siehe Silicate.
Salze, kohlensaure, I. 402—456; II. 1990 ff. — Absätze II. 812—813. — Auflösung durch Kohlensäure I. 279. — Bildung II. 1990ff.—Gebirge,aus Carbonaten bestehend, der gröſste Theil der Carbonate kehrt wieder aus ihnen im löslichen Zustande in das Meer zurück, nicht so aus den aus Thonschiefer bestehenden II. 1172, 1173. — In Gewässern I. 842, kohlensaurer Kalk ein Fällungsmittel derselben II. 1208. — In krystallinischen Gesteinen sind Zersetzungsprodukte I. 238. — Pseudomorphosen nach Kalkspath II. 1207. — Umwandlung in Silicate auf nassem Wege II. 789—790. — Verbunden mit einem Silicat I. 833. — Zersetzte kohlens. Salze, aus denselben Kohlensäure I. 349.
Salze, kohlensaure, alkalische; neben ihnen können alkalische Silicate existiren I. 825. — Von Kieselsäure beim Kochen zersetzt I. 822—823.
Salze, kohlensaure, metallische, werden durch Schwefelwasserstoff zersetzt, selbst diejenigen, deren Metalloxyde aus ihren Verbindungen mit stärkeren Säuren durch Schwefelwasserstoff nicht gefällt werden II. 2123.
Salze, lösliche, in Dornsteinen wenige enthalten II. 1049.
Salze, molybdänsaure, II. 1975ff.
Salze, niobsaure, II. 1959 ff.
Salze, pelopsaure, II. 1959 ff.
Salze, phosphorsaure, I. 692 ff. Bildung I. 724, II. 2005 ff. — In den Excrementen I. 751. — Werden häufig von Fluorüren begleitet I. 707. — In allen Gewässern I. 740. — Menge der phosphors. Salze, welche Quellen auf die Erdoberfläche bringen I. 739. — Im organ. Reiche I. 708. — Resultate I. 755 ff. — Vorkommen im Mineralreiche I. 692 ff. — In vielen Gebirgsarten I. 695 ff., indirekter Beweis dafür I. 696.
Salze, salpetersaure, Bildung II. 111 auch aus Ammoniak und Ozon II. 112. — In Flüssen II. 126. — In Gewässern überhaupt II. 124. — Im Meere II. 126. — In Pflanzen II. 128. — Pflanzen scheinen sie zu zersetzen II. 129. — In Quellen II. 125. — Nicht in Salzsoolen und im Steinsalz II. 129. — Liefern den Pflanzen Stickstoff II. 128. — Vorkommen II. 111.
Salze, schwefelsaure, I. 529—645; II. 2011 ff. — Barytsilicat, Verhalten zu denselben I. 613. — Bildung in Solfataren II. 167, sind meistens die ältesten Bildungen unter den Metallsalzen II. 2011. — Fällung durch kohlensauren Kalk II. 1209. — In krystallinischen Gesteinen überhaupt I. 530 u. 564, in solchen in der Glühhitze I. 589-590. — In Lava I. 648. — Löslichkeit, sind meist leichtlöslich und kommen deſshalb selten im festen Zustande vor II. 2011. — Metalloxyde, schwefelsaure, Bildung aus Schwefelmetallen II. 2011. — In Mineralien I. 531. — In dem Nebengesteine eines Barytspathganges I. 609. — Nicht aus dem Porphyr des Rheingrafenstein und in Quellen aus Syenit des Felsberg, aber in der Asche des auf ersterem gewachsenen Buchenholzes II. 177, 178. — Ihre Reduktion ist ein Akt der Vegetation II. 2127 ff. — Resultate I. 641 ff. — In Solfataren II. 168. — Zersetzung durch sauren, kohlensauren Kalk II. 1200—1202. — Zersetzungsprocesse der Carbonate und Phosphate der Alkalien und alkalischen Erden u. s. w. II. 2011.
Salze, tantalsaure II. 1959 ff.
Salze, vanadinsaure II. 1985.
Salze, wolframsaure II. 1962 ff.
Salzgebirge, Wasserzunahme in denselben I. 323—326.
Salzquellen genährt durch Bäche I. 200. — Aufsteigende S. in Westphalen, Temperaturverhältnisse I. 141.

Digitized by Google

Salzsee am Arsargar, Analyse II. 1742.
Salzsee, Bittersalzsee, am Kigatsch II. 1740.
Salzsee, Bogdo-See, II. 1741.
Salzsee, Elton-See, siehe Elton-See.
Salzsee, Great Salt Lake, II. 1744—1747.
Salzsee, Indersk'scher Salzsee, II. 1742.
Salzsee, Oroomiah-See, siehe Oroomiah-See.
Salzsee, Rother, bei Perekop, Analyse II. 1740.
Salzsee, Siwasch oder das Faule Meer II. 1742.
Salzsee, Todtes Meer, siehe Todtes Meer.
Salzsee, Tschakrakskoi, Analyse II. 1742.
Salzsee, Tusly Analyse II. 1741.
Salzseen, steigt Chlornatrium und Chlormagnesium bis zu einem gewissen Maximum: so kann kein schwefelsaurer Kalk aufgelöst sein II. 1742. — In der Kirgisen-Steppe und in der Krym II. 1739, Analysen II. 1740 ff. In Russland, groſse Zahl liegen tiefer als der Ocean oder in gleichem Niveau mit ihm II. 1730, der Salzgehalt rührt von salzhaltigen Flüssen und Bächen her II. 1730, mehr oder weniger dicke Salzlager am Boden II. 1731.
Salzsoolen, Analysen II. 1690 ff., Resultate dieser Analysen II. 1703 ff. — Chlormagnesium beträgt in nur wenigen Salzsoolen mehr als im Meerwasser II. 1704. — Der Kochsalzgehalt sinkt sehr selten bedeutend unter den im Meerwasser herab II. 1704. — Dem Sättigungspunkte nahe Salzsoolen kommen der Zusammensetzung des Steinsalz sehr nahe II. 1708. — Die Salzsoolen, welche die gröſste Menge von Salzen enthalten, enthalten auch die gröſste Menge Kochsalz II. 1703. — Salzsoolen aus dem Salzthone I. 169. — S., schwache, kommen nicht aus Steinsalzlagern I. 172 ff.; II. 1703. — Der schwefelsaure Kalk beträgt meist weniger als im Meerwasser II. 1706. — Die schwefelsaure Magnesia beträgt in nur wenigen S. mehr als im Meerwasser II. 1704. — S. in reinem Steinsalz entstanden, nehmen beim Aufsteigen noch Salze auf II. 1709. — S., welche mehr als das Steinsalz von anderen Salzen halten, können nicht durch bloſses Auflösen desselben entstehen II. 1708. — Vorkommen: in Amerika II. 1699, diese enthalten keine Spur von schwefelsauren Salzen, aber Chlorbaryum II. 1700, in Baiern II. 1697, in England II. 1698, in Hannover und Hessen II. 1694, in Preuſsen II. 1690, in Sachsen-Weimar II. 1694, in Würtemberg II. 1696. — Zusammensetzung, Einfluſs pseudomorpher Processe auf dieselbe II. 1684.
Salzthon, Analysen II. 1725 ff. — Auflösung des Salzes in demselben I. 166—168.
Salzwassersäule, unten sammelt sich eine stärkere Lösung als oben II. 1711.
Sand enthält wenig oder gar kein Eisenoxydul I. 946.
Sandstein von Fontainebleau, Braunkohlen-Sandstein II. 1640. — Krystallisirter, wie seine Bildung zu denken ist II. 1145.
Sandstein, Fucoidensandstein II. 1635.
Sandstein, Grauwacken-S., Bindemittel II. 1630, 1641.
Sandstein, Grünsandstein, Analyse II. 1638 ff.
Sandstein in der Jura-Formation, Analyse II. 1635.
Sandstein der Keuperformation II. 1634. — Gehen allmälig in die mittleren Liasschichten über II. 1635.
Sandstein, Quader-S. (siehe Kreideformation). Analysen II. 1636—1637.
Sandstein, säulenförmiger, in Berührung mit Basalt II. 754 ff.

Sandstein, Steinkohlen-S. II. 1630, 1631, 1641. — Analyse II. 1631.

Sandstein, tertiärer, (Molassen-S.). Analysen II. 1639.

Sandsteine durch Augitporphyre gehoben II. 768. — Bindemittel II. 1274, 1630 ff., wie sie dem Sande zugeführt werden II. 1641 ff., kieseliges Cement II. 303, 1324. S., deren Bindemittel sich herausschlämmen läſst, werden leicht zerstört II. 1637—1638. — Kohlensaurer Kalk als Bindemittel II. 1641. — Künstlich gebildet II. 1274. — Sogenannte krystallisirte S. II. 1685 ff., sind Pseudomorphosen nach Steinsalz, meist verschobene Würfel II. 1686, Analyse II. 1686. — Opal ein Bindemittel II. 1244. — S. der permischen Formation, Verirrungen in Betreff ihres Ursprunges II. 1614. — Quarz, krystallinischer, in ihnen II. 1273 ff. Quarzkörner, eckige, in ihnen II. 1275. — Aus dem Rothliegenden II. 1631, 1641. — Der Sand zu ihrer Bildung konnte nur durch Störung und Fluth auf dem Grunde der Flüsse und des Meeres fortgeführt werden II. 1827. — Veränderter und unveränderter S. Verhalten zu Säuren II. 755. — Verbleichen der rothen Farbe der S. II. 753, ein Reductionsproceſs II. 754. — Im Wasser weichen fast alle Sandsteine etwas auf II. 1640.

Sandsteine, bunte, II. 1631. — Analysen II. 1632, Folgerungen II. 1633. — Bindemittel II. 1324. — Bindemittel, thoniges, der bunten Sandsteine wird leicht durch Regenwasser fortgeführt II. 1634. — Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit gebildeten Absätze II. 1615. — Gimmer in ihnen II. 1459. — Bunter, grob gepülverter S., Analyse eines aus ihnen abgeschlämmten weiſsen, zarten Pulvers II. 1324. — Organische Ueberreste in ihnen II. 755.

Saphir im Basalt II. 2166. — Bildung II. 2166.

Sauer I. 15.

Sauerstoff, absorbirter, Quellen II. 38. — In der Atmosphäre, Schwankungen II. 29, 56 ff. — Wird der Atmosphäre fortwährend entzogen II. 29. — In Feldspathen, Verhältniſse II. 900—901. — S. und Kohlensäuregas variiren wenig in der Atmosphäre II. 30. — S. ist ein permanentes Gas II. 47. — S. und Stickgas in Begleitung von Kohlensäure I. 308—309. — S.-Verbindung mit Stickstoff II. 110. — Bei Umwandlungsprocessen wichtig II. 243.

Saugschiefer aus Schalen der Panzer-Infusorien bestehend I. 977.

Saussurit II. 949, 950, 1094.

Scarbroit I. 801.

Schagdag, die ewigen Feuer II. 1748..

Schalsteine II. 1060 u. 1064. — Analysen II. 1069—1070. — Bildung II. 1071—1072, 1181—1182. — Chlorit in ihm II. 1062. — Gemengtheile II. 1059 ff. — Mit Grünsteinen in inniger Verknüpfung II. 1064. — Am Harz II. 1064. — Hornstein in ihm II. 1062. — Mit Kalkspath erfüllt II. 1061. — Geht in Kalkstein über II. 1060, 1061, 1073. — Kieselschiefer in ihm II. 1062. — Labradorkrystalle in ihm II. 1062. — Magneteisen in ihm II. 584. — Im Nassauischen, deren Bildung jünger als die Haupterhebung des ganzen Schiefergebirges II. 1059. — Gegen die plutonische Bildung II. 1064. — Sch. und Rotheisensteine, Verhalten zu Grünsteinen und zu den Gesteinen des Schiefergebirges, evidente Beweise für die neptunische Bildung II. 1059—1098. — Mögliche Umwandlung aus Thonschiefer und Grünstein II. 1071 ff., 1086. — Mit Versteinerungen II. 1072.

Digitized by Google

Schalsteinporphyr II. 336 ff. — Feldspathkrystalle in seiner Grundmasse II. 1062—1063.

Scheelit, Bildung in Drusenräumen II. 1965. — Sch. und Kalksilicate II. 1973. — Umwandlungsprocesse in Quarz II. 1319, 1977, in Wolframit II. 1976, Versuche, diesen pseudomorphen Proceſs nachzuweisen II. 1976—1977, nach Wolframit II. 1969 ff., der diese Pseudomorphose begleitende Brauneisenstein und Eisenocher wahrscheinlich ein Zersetzungsprodukt des Wolframit II. 1970, wie dieser Proceſs zu begreifen ist II. 1970. — Vorkommen II. 1971. — Wasser, kochendes, entzieht dem künstlichen wolframsauren Kalk Wolframsäure II. 1973. — Wolframsäure, überschüssige, in welcher Verbindung sie vorhanden ist II. 1971 ff., Analysen und Berechnungen der überschüssigen Säure II. 1972, Ausscheidung von Wolframsäure II. 1973. — Wolframsaurer Kalk, künstlicher, Bildung aus schwefelsaurem Kalk und aus Kalkbicarbonat II. 1774—1975, Analyse II. 1976. — Zusammensetzung II. 1971.

Scheererit II. 1803.

Schichten in den ältesten silurischen Alaunschiefern I. 927—928. — Sch., welche die Menschenknochen bilden I. 739. — Verrückung derselben durch Fortführung von kohlensaurem Kalk II. 1087.

Schichten, mergelige, in denselben Magnesiacarbonat II. 1158—1160.

Schichtung kann durch Umwandlungsprocesse verloren gehen oder erhalten werden II. 319, 1100, 1191.

Schieder, Kohlensäure-Entwicklung I. 286, 293.

Schiefer, grüne, siehe Grünschiefer.

Schiefer, kalkiger, Umwand. in Hornfels kann nicht vom Melaphyr auf plutonischem Wege bewirkt worden sein II. 1013, 1014, durch Verdrängung des kohlensauren Kalk durch Quarz II. 1013, Umwandlungsproceſs in festen Hornstein II. 1011, 1349.

Schiefer, Uebergangs-Schiefer, Analyse II. 2306.

Schieferreste im Porphyr II. 319.

Schieferthon, seine Alkalien I. 857, 858. — Analysen II. 1662. — Ausfüllungsmasse von Baumstämmen II. 1843. — In der Ausfüllungsmasse der Calamiten II. 1832. — Baumstämme in ihm II. 1826. — Eisenoxydul in ihm I. 951. — Die Hauptniederlagen der schönsten Pflanzenreste und des Sphärosiderit II. 1613. — Wenig Kalksilicate in ihm II. 778. — Umwandlung in Kieselschiefer II. 753. — Verschiedenartige Schichten in ihm II. 1826. — Seine Zusammensetzung kommt mit der der erdigen Bestandtheile der Steinkohle überein II. 1771, 1861.

Schilfglaserz II. 1941.

Schillerspath I. 777. — Als Serpentin angeführt II. 1473.

Schlacken, vom Eisenschiefer, ihre Krystallform nicht die des Augit, sie ist nicht zu bestimmen II. 773. — Von der Insel Ferdinandia, Zusammensetzung II. 669. — Deren rasche Zersetzung II. 1385.

Schlacken-Massen, Feldspath-Bruchstücke in ihnen II. 731. — Deren mürbe Beschaffenheit II. 733. — Mit Quarzen II. 733. — Mit eingeschlossenen Thonschiefer-Brocken, deren Veränderung II. 731 ff., 761.

Schmelzbarkeit ändert sich bedeutend, wenn amorphe Massen in krystallinische übergehen II. 2343.

Schmirgel, Vorkommen II. 2167.

Schönebeck, Abnahme der Ergiebigkeit des Gehaltes I. 219. — Soolen und Bohrversuche I. 219—220.

Digitized by Google

Schönberg, Kohlensäure-Entwicklung I. 296, 297.
Schorlamit II. 1958.
Schrifterz II. 1956.
Schrötterit I. 802.
Schwarzgültigerz, Umwandlungsproceſs in Eisenkies II. 1339 ff., 1938, in Strahlkies II. 1339 ff., 1938. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1938.
Schweden arm an warmen Quellen I. 188.
Schwefel II. 139-164. — Absatz aus Schwefelwasserstoff I. 767. — Bildung, gleichzeitige, von Schwefel und Gyps im kohlensauren Kalk durch Schwefelwasserstoff II. 143. — Bildg. aus zersetztem Schwefelwasserstoff I. 651; II. 142, 144, 148 ff., 154, 158 ff., 161 u. 171, B. aus Schwefligsäuregas II. 148. — Sch. mit Bitumen II. 154. — In Braunkohlen II. 142. — In Drusenräumen II. 148. — In dem nördlichen Europa II. 153. — Existirte nicht vor dem Erscheinen des organischen Reiches II. 162. — In Gängen II. 147, 148 u. 153. — Gediegener Sch. I. 534 enthält Bitumen II. 141. — Mit Gyps II. 154. — Sch. von zersetztem Gyps II. 155. — In Kratern I. 651. — Aus Mineralquellen II. 141. — Organische Substanzen bedingen die Bildung des Sch. II. 163. — Keine primäre Bildung II. 149 u. 164. — Säuren desselben I. 646-668. — In Sicilien II. 152. — In Solfataren II. 140, 171. — In Spanien II. 153. — Mit Steinsalz II. 154. — Im Vesuv II. 143. — Versuche in den Solfataren von Puzzuoli II. 140, 166. — Vorkommen II. 27, als Absatz von Mineralquellen II. 139 ff. — In Vulkanen II. 147.
Schwefel-Absätze und Wasserdämpfe II. 157.
Schwefelarsenikmetalle, welche Silbererze begleiten, enthalten Silber II. 2063.
Schwefelblei, zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Schwefel-Calcium II. 156 ff. — Versuche II. 157. — Zersetzung II. 156.
Schwefeleisen, Umwandlung in Eisenoxyd mit Beibehaltung der Form durch einen Strom von Luft und Wasserdampf II. 2068.
Schwefelgold kommt nicht vor II. 2051.
Schwefelkadmium, zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber. II. 2019.
Schwefelkupfer, Bildung im Meerwasser aus Kupfermünzen II. 1557. — Aus löslichen Kupfersalzen II. 234. — Wird durch Oxydation leicht fortgeführt II. 1912. — Umwandlungsproceſs in Kupferoxyd mit Beibehaltung der Form durch einen Strom von Luft und Wasserdampf II. 2068. — Zersetzt eine gewisse Menge Chlor- und Bromsilber II. 2019.
Schwefelmetalle, Alter, verschiedenes, II. 1903 ff. Bildung II. 960, 1094, ob sie primäre Bildungen sind II. 54. — In Eisenspath eingesprengt sind später als dieser gebildet II. 2130 ff. — In Gängen II. 2123, sind nicht als solche in dieselben geführt worden II. 1867, 1905, ein organisches Reich muſste ihr vorhergegangen sein II. 2126. — Künstliche Schwefelmetalle mit Metallglanz II. 1906—1907. — Natürliche Sch. decrepitiren beim Erhitzen, künstliche nicht II. 1905. — Können nur durch Oxydation ihrer Bestandtheile fortgeführt werden II. 1923 ff. — Nur eine einzige Pseudomorphose eines Schwefelmetall nach oxydirten Verbindungen seines Metalls, Bleiglanz nach Pyromorphit, ist bekannt II. 1904, Folgerungen hieraus II. 1904—1905, solche Pseudomorphosen auf künstlichem Wege in erhöhter Temperatur II. 198, würden im Mineralrei-

che zu finden sein, wenn darin pseudomorphose Processe durch Hitze von Statten gingen II. 1364—1904. — Silber kann in ihnen nicht mit Brom oder Chlor verbunden sein II. 2019. — Sch., welche Silbererze begleiten, enthalten Silber II. 2063. Sch. in Spalten im Sohlengestein eines Flammofens II. 1905.

Schwefelmetalle, zusammengesetzte, Bildung in Uebereinstimmung mit ihrem Vorkommen in Quellen II. 2126 siehe auch Erze.

Schwefelplatin, Löslichkeit in reinem Wasser II. 2058. — Vorkommen nicht nachgewiesen II. 2059.

Schwefelquellen, Entstehung I. 654—655. — Nur in jüngeren sedimentären Formationen II. 178—179. — In den Pyrenäen, ausströmende Gase I. 309. — Enthalten Verbindungen von Schwefellebern und Schwefelwasserstoff II. 1702.

Schwefelsäure, Bildung I. 650. — Im Feldspath I. 473. — In Gewässern der Krater I. 650—657.

Schwefelsilber, Bildung im Meerwasser aus Silbermünzen II. 1557. — Wird durch Wasserdämpfe reducirt I. 235, und das Silber erscheint im künstlichen Schwefelsilber in denselben baum-, moos- und drathförmigen Gestalten, wie das gediegene II. 2067 ff.

Schwefelwasserstoff, Bildung aus Schwefelquellen und faulenden organischen Substanzen I. 653. — Bildung in Sicilien II. 158. — Ein Fällungsmittel der Metalle im Meerwasser I. 658 ff. — Sch. und Gyps in ihren gegenseitigen Beziehungen II. 164—185, Gyps von Sch. geliefert II. 140. — Kalk, kohlensaurer, Umwandlung durch Sch. in schwefelsauren I. 652. — Sch. mit Kohlensäure- und Kohlenwasserstoffgas I. 662—663. — In Kohlensäure-Exhalationen I. 305. — Langsame Oxydation desselben liefert Schwefelsäure II. 166. — Schwefel von ihm geliefert II. 140. — Mit Stickgas I. 662—663. — Wirkt auf Trachyt und andere Gesteine zesetzend II. 2249. — Verbrennung II. 166. — Umwandlung in Schwefelsäure II. 165. — Vorkommen nie rein I. 664. — Sch. und vukanische Erscheinungen II. 159. — Sch. wird vom Wasser absorbirt, Schwefel scheidet sich ab II. 166. — Mit Wasserdampf I. 662 ff., in den Wasserdämpfen sehr wenig Sch. II. 160. — Wirkung poröser Körper II. 166. — Wirkungsart auf Silicate I. 766—768, auf metallische S. II. 1895. — Zersetzung von Gesteinen durch denselben I. 652, 677; II. 167 ff., 181, ähnlich der durch Kohlensäure II. 172. — Die Zersetzungsprodukte II. 167, scheiden sich lagerförmig aus II. 173.

Schwefelwasserstoff-Exhalationen I. 661; II 2123. — Alter, sie reichen bis zu den ältesten organische Ueberreste enthaltenden sedimentären Formationen II. 2130. — Aus artesischen Brunnen I. 64. — In Gängen II. 2124—2125. — In den Gas- und Dampfexhalationen Islands sollen sie nicht organischen Ursprungs sein II. 2126, dagegen II. 2127. — Sch.- und Kohlensäure-Exhalationen I. 664. — Von Kohlenstoff bedingt II. 180. — Mitten im krystallinischen Gebirge II. 179. — Minima der Schwefelwasserstoff-Exhalat. wirken noch auf Metalle und metallische Verbindungen II. 2124. — In Sicilien II. 158, beim Emporsteigen einer neuen Insel II, 144, würden die mächtigsten Erzgänge gebildet haben II. 2124. — Aus Solfataren I. 648, 660, 665—666; II. 144 ff. — Aus zersetzten Seegräsern I. 925. — Große Verbreitung derselben II. 2123 ff.

Digitized by Google

— Auf vulkanischen Inseln II. 180, 181, 182. — Vorkommen II. 145.
Schwefelwismuth zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Schwefelzink (siehe Blende) zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Schwefelzinn, zersetzt eine gewisse Menge Brom- undChlorsilber II. 2019.
Schwefligsäuregas II. 166. — Gyps nicht aus demselben II. 182—185. — Die glühende Lava liefert das Material I. 648. — In den Rauchsäulen des Vesuv I. 647. — Sch. und Schwefelwasserstoff, Resultate I. 667 ff. — Nur bei vulkanischen Wirkungen I. 649 ff., 665 ff.
Schwerbleierz II. 2048.
Schwimmstein, Analyse II. 1266. — Aus Feuerstein entstanden II. 1265.
Sciacca, Kohlensäure-Entwicklung I. 250. — Auſserordentlich vieleSchwefelquellenII.144.
Sedimente, siehe Absätze.
See, südöstlich des kleinen Ararat, Analyse II. 1544.
See, Fuciner, II. 1534.
See von Gérarmer II. 1533.
See, Kopaischer, I. 68; II. 1534.
See, Phonia, II. 1534.
See bei Taschburun, ein Natronsee, Analyse II. 1544.
See Tiberias giebt dem Jordan Ursprung II. 1721. — Liegt unter dem Mittelländischen Meer II. 1723.
Van-See, ein Natronsee II. 1543, Analyse II. 1544.
See, Zirknitzer, II. 1533.
Seen II. 1533 ff. — Welche keine Abflüsse haben II. 1534. — S. der Alpen, sind blau, wenn sie ganz frei von schwebenden Theilen sind, grün, wenn nicht ganz frei davon II. 1572, sedimentäre Bildungen in ihnen II. 1598 ff., siehe Deltas, Braunkohlen-Bildungen in ihnen II. 1809. — Bildung groſser Seen II. 1535—1536. — S., durch welche Flüsse strömen II. 1533, die Analyse des Wassers solcher S. giebt das normaleVerhältniſs der durch sie strömenden Flüsse II. 1531. — Die Flüsse führen ihnen das Material zu den sedimentären Bildungen zu II. 1507, 1535. — Hochgelegene S., Quellen derselben I. 30. — Die S. sind Kläranstalten und Regulatoren der Flüsse, welche durch sie strömen II. 1535. — Natronseen II. 1542 ff., Bildung II. 1544. — S. des Salzkammergut, ihre verschiedene Farbe in verschiedenen Jahreszeiten und unter verschiedenen Umständen II.1573. — Senkrechte Strömungen II. 1712. — Temperatur, deren Abnahme mit der Tiefe II. 1712. — S., welche Zuflüsse, aber bloſs unterirdische Abflüsse haben II. 1533.
Seesalz siehe Steinsalz.
Seethiere scheiden keinen Dolomit ab II. 1136.
Seine, Analyse II. 1514.
Selen II. 1948. — Schwefelselen II. 1948. — S. und Schwefel scheinen stets Begleiter zu sein II. 1949. — Verbindungen zu Culebras II. 1948.
Selenblei II. 1947.
Selenbleikupfer II. 1948.
Selenkupfer II. 1947.
Selenmetalle, Bildung wahrscheinlich durch Fällung metallischer Lösungen mittelst Selenwasserstoff II. 2132.
Selenmolybdänglanz II. 1948.
Selenquecksilber II. 1948.
Selenquecksilberblei II. 1948.
Selen-Schwefelquecksilber II. 1948.
Selensilber II. 1947.
Selensilberblei II. 1947.
Selensilberkupfer II. 1948.
Senkbrunnen, in Cöln, dessen Veränderungen im Wasserstande und in der Temperatur im Verhältniſs zu Rhein I. 88. — Von Meteorwasser herrührend, ihre Temperaturverhältnisse I. 114 u.

119-120. — Temperaturverhältnisse der S. überhaupt II. 85-95.

Sericit II. 1649—1650. — Im Taunusschiefer II. 1441. — Nähert sich in seiner Zusammensetzung dem Glimmer II. 1454.

Serpentin II. 1466 ff. — Bildung auf dem Meeresgrunde II. 459, aus Mineralien oder Gesteinen, welche alkalische Silicate enthalten II. 1506, seine Bildg. ist ein nothwendiger Procefs zum Verbrauche der in den Gewässern enthaltenen kohlensauren Magnesia II. 502, 1155, B. durch pseudomorphose Procefse I. 794; II. 502, Bildung, mögliche, aus den verschiedensten Gesteinen, er ist nie ein ursprüngliches Gestein und kann kein eruptives sein II. 1467. — Brauneisensteinlager in ihm II. 1485. Nimmt den Charakter einer gemengten Gebirgsart an II. 1467. — Ist Chlorit minus Thonerde II. 1478. — Chloritgänge im S. II. 1476 ff., nicht eruptiv II. 1477, darin Bruchstücke fremder Gesteine und Mineralien II. 1476. — Chrysotil als S. angeführt II. 1473. — Eisenkiesel im S. II. 1488, dessen Ursprung II. 1490. — Erzarmuth der Gänge in ihm II. 2113. — In Formen anderer Mineralien II. 1468 ff. — S.-Fragmente in Chloritgängen II. 1476. — S. und Gabbro sind sich nahe verwandt II. 607. — Steht in genetischer Beziehung dem Glimmer, Chlorit, Speckstein und Talk sehr nahe II. 1463. — Glimmer im S. II. 1486, nimmt in unteren Tiefen ab II. 1487 und ist ein Umwandlungsprodukt, wahrscheinlich des Feldspath II. 1487. — Granaten mitten im S. II. 1492. — Gleicht der Grundmasse eines Augitporphyr II. 609. — Hornblendegesteine im Wechsel mit Kalk, welcher Serpentin, Eklogit, Quarz, Glimmer oder Granaten führt II. 1492. — S.-Hügel aus Granat entstanden II. 494 ff. — Löslichkeit II. 978. — Magneteisen in ihm II. 584. — Im Magneteisen II. 578. — Zwischen Magneteisen und Kokkolith II. 578. — Mikroskopische Organismen in ihm II. 1252. — Mineralien, welche dem S. nahe stehen, und Thonerdesilicate enthalten II. 1493. — Pseudomorpher S. II. 1469. — Schillerspath als S. angeführt II. 1473. — An Thonerdesilicaten reich II. 1493. — Uebergang in Chlorit II. 495, 1478, in eine chloritische Masse II. 1477, in Chloritschiefer II. 1474, von Diorit in S. II. 867, 1474, von Eklogit in S. II. 1475, 1478, des S. in Talk II. 495, talkige Masse II. 1477, Talkschiefer II. 1474. — Umwandlungsprocesse I. 794; II. 490 ff., 498, 550, 866, 1470: nach Augit II. 490, 494, 550, 866, überzeugend dargethan II. 1469, 1470, 1473, und daraus wieder Augit entstanden, der gleichfalls als Serpentin erscheint II. 1470, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., nach Bronzit II. 608—609, in Chlorit-Letten II. 1489, nach Chondodrit II. 1469, nach Diallag angedeutet II. 607, 609, wirklich beobachtet II. 1470, nach Eklogit II. 272, 1475, Gehlenit in Serpentin-artige Substanz II. 1470, Analysen II. 1471 ff., nach Glimmer II. 1470, 1506, nach Granat II. 268, 490, 494 ff., 550, 866, 1469, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., nach Granit II. 1017, nach Granulit II. 1475 u. 1479, nach Hornblende II. 490, 494, 550, 866, überzeugend dargethan II. 1469, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., nach Olivin II. 255, 256, 266 ff., 274, 279, 1468, Analysen dieser Pseudomorphose II. 1469, was bei ihr aufgenommen und abgeschieden wird II. 267, 1494 ff., in

Digitized by Google

Pyknotrop II. 1483, nach Spinell II. 1470. — Verhältniſs, ungleiches, im Serpentin und Granulit II. 1487. — Die Verschiebungen und Verwerfungen sind eine Folge von Senkungen II. 1468, hervorgerufen durch Fortführung von Stoffen II. 1491. — Nahe Verwandtschaft mit Gabbro II. 607, 1474. — Vorkommen I. 777; II. 1466 ff., im Dolomit II. 1474, oft an der Grenze zweier Gesteine II. 1474. — Ein Zersetzungsprodukt II. 1467. — Zusammensetzung II. 1468.

Serpentinlager von Snarum, von Bitterspath, Quarz und Gneiſs umgeben II. 1493. — Sind zersetzte Hornblende- oder Dioritlager II. 867.

Serpentintuff II. 1488. — Nicht aus zersetztem Serpentin hervorgegangen II. 1489.

Sicilien, der Schwefel daselbst II. 152.

Sideroschisolith I. 804 — 805.

Silber II. 1340. — Aestchen von gediegenem Silber erscheinen durch Hornsteinmasse verdrängt II. 2067. — Arsenikmetalle, welche Silbererze begleiten, enthalten S. II. 2063. — Im Barytspath II. 2064. — Auf Bleiglanz II. 2065, kann aus diesem hervorgehen II. 2066. — In Drusen einer quarzigen Gangmasse II. 2066. — Im Erzgebirge das meiste S. auf Glaserz II. 2063, 2065. — S.-Fäden, Barytspath und Bleiganz werden von ihnen getragen II. 2066, nicht selten sehr kleine Kalkspath oder Barytspathkrystalle II. 2063. — In Fukus-Arten II. 1564. — S. und Glaserz in verschiedenen Gestalten im Barytspath und Fluſsspath eingewachsen II. 2064. — Kann aus Glaserz hervorgehen II. 2066. — S. stets goldhaltig II. 2054, 2058. — In Hornsteinplatten II. 2064. — Kalkspath scheint sich vor und nach dem Silber abgesetzt zu haben II. 2064. — S. im Meerwasser nur in auſserordentlich geringen Mengen II. 1564, 2072. — Metalle, gediegene, und Metalloxyde, welche Silbererze begleiten, enthalten Silber II. 2063 — S. im Nebengestein II. 2110. — Mit organischen Ueberresten II. 235. — S. scheint zu Platin keine so groſse Verwandtschaft zu haben, als zum Gold II. 2060. — Mit Polybasit II 2066, kann aus ihm hervorgehen II. 2066. — Reduktion, künstliche, des S. aus Schwefelsilber und Glaserz durch Wasserdämpfe in den dem gediegenen S. zukommenden draht-, haar- und moosartigen Formen II. 2067 ff., im Mineralreiche fand wahrscheinlich dieselbe Reduktion Statt II. 2070. — S. auf Rothgültigerz II. 2065, S., in dem Rothgültigerz vorkommt II. 2065, kann aus diesem hervorgehen II. 2066. — Schwefel- und Schwefelarsenikmetalle, welche Silbererze begleiten, enthalten S. II. 2063. — In Schwefelmetallen kann S. nicht mit Brom oder Chlor verbunden sein II. 2019. — Scheint in Schwefelmetallen nicht gediegen zu sein II. 2063. — Auf Sprödglaserz II. 2063, kann aus ihm hervorgehen II. 2066. — Als starrer Körper bei Verlust des Schwefels kann S. in feine Fäden ausgezogen werden, eine merkwürdige Erscheinung II. 2070. — Umwandlungsprocesse: nach Bromsilber II. 2018 ff., nach Glaserz II. 2063, nach Rothgültigerz II. 2065. — Verbreitung des S. eine der gröſsten unter den Metallen II. 2063. — Vorkommen II. 2062, mit gediegenem Kupfer ohne gegenseitige chemische Verbindung II. 2062.

Silberblech zwischen Barytspath und Bleiglanz II. 2066.

Silberformation II. 1875. — Gediegenes S. das jüngste Glied II. 1875.

senräumen, ein Bild ihrer Entstehung II. 1054. — Kennzeichen ihrer Veränderung II. 1092.
Krystallform, Annahme der eigenen K. bei Umwandlungen II. 276—277. — Erhalten durch einen Ueberzug II. 203—204. — Die K. eines Körpers kann sich ändern, ohne daſs ein flüssiger Zustand eintritt II. 332. — Groſse K. plutonische Bildungsart derselben II. 1058.
Krystallisation, amorpher Niederschläge I. 630 — Wodurch sie befördert wird II. 2285. — Erfolgt sie auf feuerflüssigem Wege, so kann nur das minder strengflüssige Mineral auf dem strengflüssigeren krystallisiren II. 876. — Das Ungleichartige wird durch sie ausgeschieden II. 874 ff.
Krystallwasser, Salze, welche mit und ohne dasselbe krystallisiren I. 538—540. — Von verschiedener Zusammensetzung II. 858.
Kugeldiorit auf Corsica II. 906—907.
Kugelgestein II. 2094.
Kupfer, in Absätzen aus Quellen I. 659 ff., 874; II. 20. — Im Brauneisenstein II. 1769, 2101. — In jedem Eisenerz II. 2079. — In Fucus-Arten II. 1564. — In Gesteinen II. 1900 ff. — Aus Kupfervitriol durch Holz auf nassem Wege reducirt II. 2046, aus Kupferoxydhydrat durch Zuckerlösung II. 2046. — In Ocherlagern II. 1769, 1931, 2082 ff. — Im Phonolith und Psilomelan II. 1769, 1901. — In Quellen I. 874; II. 2079 ff. Im Raseneisenstein II. 20. — In Steinkohlen II. 1769, 1901. — In Stollenwassern II. 1930. — Im Thonschiefer II. 1769, 1901. — Umwandlungsproceſs in Rothkupfererz an der Atmosphäre II. 277, nach Kupfererz II. 2045.
Kupfer, gediegenes, im Analcim II. 1890, 2073. — Kalkspath mit K. erfüllt II. 2073. — Reduktion auf nassem Wege durch das als Ueberzug von Fischresten und einem Holzspan im alten Mann einschlieſsende K. gezeigt II. 2073. — Im Serpentin II. 2073. — Umwandlung nach Arragonit II. 2073, mögliche U. in kohlensaures Kupferoxyd und in Rothkupfererz II. 2046. — Als Vererzungsmittel II. 235. — Vorkommen zum Theil in groſsen Massen II. 461, 702, 2072 ff. — In zersetztem Basalt II. 702.
Kupferantimonglanz II. 1939.
Kupferblau II. 1885.
Kupfererze im Diorit II. 971, 1094. — In Gängen rühren vom Nebengestein her I. 916. — Oxydirte K. mehrfach am Ausgehenden der Gänge, geschwefelte in gröſseren Teufen II. 1926. — Nicht im Schiefer II. 971, 1094.
Kupferformation II. 1874.
Kupferglanz, Umwandlungsprocesse nach Bleiglanz II. 1931, in Buntkupfererz II. 1911 ff., in Kieselkupfer II. 1924, in Kupferkies II. 1911 ff., nach Kupferkies II. 1922 ff., in Kupferschwärze II. 2044. — Ein Vererzungsmittel II. 233, 2129. — Vorkommen II. 1911 ff. — Zusammensetzung II. 1911 ff.
Kupferglimmer II. 1990.
Kupferindig, Umwandlungsproceſs nach Kupferkies II. 1921 ff. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1911.
Kupferkies, Eisenspath von ihm begleitet II. 2131. — Umwandlungsproceſs in Eisenkies II. 1921 ff., ein merkwürdiger Proceſs II. 1923, nach Fahlerz II. 411, in Kieselkupfer II. 1924, nach Kupferglanz II. 1911 ff., 1922 ff., in Kupferindig II. 1921 ff., sind beides merkwürdige Processe II. 1923, in Kupferpecherz und Kupferschwärze II. 1921 ff., in Malachit II. 1921 ff., 1996, nach Nadelerz II. 1920. — Ein Vererzungsmittel II. 233, 2129. — Vorkommen II. 1911, 1913. —

Ist ein Zersetzungprodukt von Fahlerz II. 1914 ff. — Zusammensetzung II. 1911, 1913.

Kupferlasur, Bildung bleibt ein Räthsel II. 1996. — Darstellung, künstliche, ist bis jetzt noch nicht geglückt II. 1995. — Eisenspath manchmal von ihr begleitet II. 2131. — Umwandlungsprocesse: nach kohlensaurem Bleioxyd II. 1999, in Malachit II. 1996, nach Rothkupfererz II. 2046. — Vorkommen II. 1992. — Als ein Zersetzungsprodukt von Fahlerz II. 1998.

Kupferoxyd in den meisten Allophanen II. 1889 ff. — Im Analcim II. 1890. — Im Esmarkit II. 1890. — Im Fayalit II. 1891. — Im Feldspath II. 1891, 2098. — In wasserhaltigen Silicaten II. 1889.

Kupferoxyd, kieselsaures, künstliches, Löslichkeit in reinem und kohlensaurem Wasser II. 1886—1887. — Sehr ungleiche Löslichkeit in verschiedenen Aggregatzuständen II. 1888. — Durch Schwefelwasserstoff wird künstliches wie natürliches K. zersetzt II. 1895 ff. und ist in Schwefelwasserstoff-Wasser nicht unbedeutend auflöslich II. 1896 ff. — Theilweise Zersetzung durch Kohlensäure II. 1887.

Kupferoxyd, kohlensaures, kommt mit andern Carbonaten in Doppelsalzen vor II. 1999. — In Grubenwassern gelöst II. 235.

Kupferoxyd, phosphorsaures, Bildung und Vorkommen I. 726.

Kupferoxyd, wolframsaures, Vorkommen als solches, nicht aber in Verbindung mit wolframsaurem Kalk II. 1972, 1978.

Kupferoxydhydrat, durch eine Zuckerlösung reducirt II. 2046.

Kupferoxydul, Datholit wird durch dasselbe blaſsroth gefärbt II. 1890. — Im Prehnit II. 1890.

Kupfermanganerz II. 2047.

Kupferpecherz II. 2044. — Umwandlungsprocesse nach Buntkupfererz II. 1924, nach Fahlerz II. 2044—2045, nach Kupferkies II. 1921, 2044—2045.

Kupfersammterz II. 2013.

Kupferschaum II. 1990.

Kupferschiefer, Vanadin in kleinen Mengen in ihm II. 1985.

Kupferschwärze, Umwandlungsproceſs nach Kupferglanz II. 2044. — Vorkommen II. 2043.

Kupfersilicate werden in ihren Lösungen durch Kohlensäure zersetzt II. 2122, ebenso durch Schwefelwasserstoff, lösen sich aber im Schwefelwasserstoff-Wasser auf, und erst nach längerer Zeit setzen sich Schwefelmetalle ab II. 2123.

Kupfervitriol, Kalk, phosphorsaurer, durch K. zersetzt I. 724 u. 726. — Auf Kalkspath, auf Silberfäden II. 2064. — Reduktion durch Holz auf nassem Wege II. 2046.

Kupfervitriol, eisenfreier, II. 2012.

L.

Laacher-See, die Gruppe der Mineralquellen im Gebiete desselben I. 244, 357—359 u. 361—364. — Kohlensäure-Entwicklungen I. 244, 246, 247, 248, 249, 250, 251, 252, 253, 261, 282, 291, 293, 299, 302, 305, 312, 317, 318, 319, 327, 351, 352, 355, 367, 369, 373, 374. — Keine Solfataren in den Kratern desselben II. 181. — Ursprung der Blöcke mit Glimmer u. s. w. an seinen Ufern II. 1413 ff. — Laacher-See-Wasser, Analyse desselben I. 359.

Labrador, Analyse von frischem und verwittertem L. II. 1077—1080, 1461. — Ausscheidung der Kieselsäure in ihm durch Salzsäure II. 1221, 1222. — Bildg. auf nassem Wege II. 1082. — Brausen mit Säuren II. 1078. — Im Diorit II. 912. — In Grünsteinen II. 948, 1062, 1063. — Kali

in bedeutenden Mengen in ihm II. 650. — Der Kalkgehalt vermindert sich mit der Zersetzung II. 650. — Kalk und Natron von ihm geliefert I. 380. — Material für Zeolithe I. 615. — In Porphyr-Varietäten II. 1062—1063. — In Schalsteinen II. 1062—1063. — Umwandlungsprocesse: in Analcim ist zu denken II. 580, wohl nie in Magnesiaglimmer II. 1436, 1462, in Pinit II. 1460. — Wassergehalt II. 642, 648—649. — Zersetzungsproceſs, dessen Gang II. 1081—1082, in Kaolin II. 573, 581. — Z. ist mit Kieselsäure-Ausscheidung verknüpft II. 655, 833, dagegen II. 1082. — Z. durch Salzsäure und Schwefelsäure II. 355.

Labrador, wasserhaltiger, ist Mesolith I. 831.

Labradorgesteine, augitische, Absatz ihrer Zersetzungsprodukte II. 834. — Analysen II. 640, vereinfacht II. 637. — Bestimmung ihrer Gemengtheile II. 630—632. — Beweise für ihre Erhebung II. 767. — Bildung, mögliche, auf nassem Wege II. 793. — Eisenerzlagerstätten verdanken ihnen ihren Ursprung II. 835. — Die ersten Glieder die frischesten Augitporphyre, Melaphyre oder Basalte, Uebergang durch Umwandlungsprocesse in zahllosen Varietäten von Grünstein, Mandelstein, Gabbro, Hyperith u. s. w., letzte Glieder gänzlich zersetzte eisensaltige Thonmassen II. 626. — Magneteisen in denselben II. 636. — Manganerzlagerstätten verdanken ihnen ihren Ursprung II. 835. — Umwandlungsprocesse II. 628 ff. — Nephelin und Olivin in denselben II. 635. — Begonnene Zersetzung, Merkmale II. 830 ff.

Labradorkrystalle, nur kleine in mächtigen Massen II. 2279. — Aus Melaphyren II. 643. — Der L. aus einem Porphyr ist wahrscheinlich Oligoklas, wenn nicht Loxoklas II. 841.

Labradorporphyr II. 1063. — Gemengtheile II. 1063. — Verhalten zu Rotheisenstein-Lagern II. 568 ff., 806, 1083.

Lac Glacé d'Oo, Quellen aus ihm I. 30.

Lac Superior, der gröſste Süsswasser-See II. 1534.

Lager erscheinen häufig bei Zersetzung krystallinischer Gesteine II. 173 ff.

Lahn-Gegenden, Verhältnisse in denselben II. 1179—1180.

Lampscheid, Mineralquelle, deren Analyse I. 300. — Enthält Kali I. 408.

Landskron, Mineralwasser Analyse I. 389.

Landwirthschaft, auf sie bezügliche Bemerkungen I. 596 ff.

Lanthanoxyd siehe Ceroxyd und Ceroxydul.

Lasurstein, Schwefelsäure in ihm I. 545.

Latera, Kohlensäure-Entwicklung I. 250.

Laugafall I. 194, 196, 197.

Laumontit, Analyse II. 2171. — Umwandlungsproceſs in Prehnit II. 2159, in Feldspath (Orthoklas) II. 2170.

Lava, ihre langsame Abkühlung II. 734. — L. vom Aetna II. 597, ihre Armuth an Alkalien und die vorwaltende Kalkerde bedingt die Bildung des Labrador II. 2303, Gemengtheile II. 629, Zusammensetzung II. 669, besteht aus Labrador und thonerdehaltigem Augit II. 670, ähnlich den Gesteinen des Val di Bove II. 671 ff. — Arragonit in der L. II. 1040. — Durch die Atmosphärilien zersetzt II. 1373. — Ausflieſsen in Strömen II. 1065. — Bergöl in ihr II. 99. — Einschlüsse in Drusenräumen zeigen, daſs bei ihnen schon Zersetzungsprocesse begonnen haben II. 831. — Erstarrung, Verhalten bei derselben II. 2278. — Glasige L., Saalbänder von ihr II. 759. — Granat in derselben

II. 465. — Grauwacke eingeknetet II. 732 u. 749. — Die Hitze der L. kann nicht Feldspath schmelzen, und bildet mit Quarzkörnchen keine Silicate II. 743. — Höhlungen voll Wasser in ihnen II. 2276. — Kohlensäure-Entwicklung aus ihr unter 80° R. I. 329—330. — Kohlensaurer Kalk in ihr I. 325. — Ihr Labrador wird von Salzsäure gänzlich zersetzt II. 629. — Löslichkeit II. 978. — Magneteisen auf Harmotom in ihr II. 586—587. — Oligoklas in ihr II. 634. — Olivin in ihr II. 678, 680—683. — Präexistenz II. 681 ff. — Schwefligsäuregas aus derselben I. 648. — Schmelzbarkeit II. 739. — Beim Schmelzen dringt sie in Sprünge in Quarz ein II. 739. — In Spalten aufsteigend II. 727, 737. — Thonschiefer eingeknetet II. 732 u. 749. — In welcher Tiefe sie geschmolzen ist II. 729. — Titaneisen aus derselben ausgeschieden II. 597. — Uebergang in Basalt II. 731. — Umwandlung des Leucit in glasigen Felgspath zeigt von Statten gehende Veränderungen II. 2294. — Verhältniſs der Mofetten zu ihr I. 326. — Durch Verwitterung giebt sie einen sehr fruchtbaren Boden II. 98. — Wasser, hydroskopisches, in geringen Mengen in ihnen II. 830. — L. vom Vesuv fordert nach Aussonderung des Leucit eine stärkere Hitze, als die war, mit welcher sie aus dem Krater ausfloſs II. 2300, 2343, ihr Reichthum an Alkalien bedingt die Bildung des Leucit II. 2303. — Durch Wasserdämpfe gehoben II. 728. — Ist wasserfrei II. 673. — Ihre ursprüngliche Zusammensetzung bewahrt sie noch II. 673.

Lava, augitische, vom Aetna, die alten wie die neusten L. enthalten durch Säuren zersetzbare Theile II. 2201. — Alkalien, Gehalt in ihnen II. 840. — Eisen in gröſserer Menge in ihnen als in den Melaphyren II. 840. — Eisenhaltige Mineralien herrschen bei ihnen vor II. 841. — Sind wasserfrei II. 673, 2200.

Lava, leucitische, Analysen II. 2295 ff. — Schmelzhitze der der Lava des Vesuv II. 2300. — Sind nicht so strengflüssig, als man von ihrem bedeutenden Leucitgehalt erwarten sollte II. 2299.

Lava, trachytische, von den Campi Flegraei, von Ischia und vom Monte Nuovo, Analysen II. 2195 ff. — Hohes Alter II. 2196. — Gemengtheile II. 2200. — Sind die einzigen Gesteine mit Kieselsäure-Ueberschuſs, von denen die feuerflüssige Entstehung erwiesen ist II. 2250. — Auf Island, Analyse II. 2208. — Dem Phonolith ähnlich II. 2200. — Auf Teneriffa II. 2204—2205, Obsidian aus ihr hervorgegangen II. 2205. — Sind in ihrer Zusammensetzung manchen Graniten ähnlich II. 2251, enthalten aber mehr Natron als Kali, während in diesen Kali gegen Natron vorherrschend ist II. 2339, wie hieraus zu erklären ist, daſs sich aus übrigens ähnlichen Massen bald Trachytporphyre, bald Granite bilden können, Schwierigkeiten, welche jedoch entgegen treten II. 2339 ff.

Lava, wasserhaltige, II. 2200—2201.

Lavaströme, Kohlensäure-Entwicklung I. 250.

Lavendulan, Bildung, wahrscheinliche, aus zersetztem Speiſskobalt II. 2049.

Lazulith I. 705.

Leadhillit ist eine noch nicht vollendete Umwandlung des Bleivitriol in kohlensaures Bleioxyd II. 2013. — Umwandlungsproceſs in kohlensaures Bleioxyd II. 1317, 2000.

Lehuntit I. 854.

Lenzinit I. 801.

Leonhardit, nach ihm Prehnit II. 945, 946, 2160.

Lepidokrokit, Wassergehalt II. 1349.

Lepidolith, alkalische Fluorüre in demselben I. 445. — Liefert den Quellen Lithion I. 443.

Leptinit siehe Granulit.

Letten II. 2094—2095. — Aufgelöste Substanzen werden ihnen zugeführt II. 2095. — Regeneration des ursprünglichen oder eines ihnen ähnlichen Gesteins II. 2095.

Lettsonit II. 2013.

Leucit II. 2265 ff. — Analysen II. 2287 ff. — Die Augite betragen viel wenige, als die Leucite II. 2272, sie sind in L, wie in andern Gesteinen, früher gebildet worden, als die L. II. 2273, 2275. - Augitkrystalle, in L. eingeschlossene, Widersprüche hinsichtlich derselben II. 2274—2275. — Bildung von L. durch einen groſsen Reichthum an Alkalien und Thonerde in Laven bedingt II. 2279, Bildg. auf nassem Wege II. 2276—2277, 2280, feuerflüssige und wäſsrige Bildung der L. II. 2282. — L. enthalten fast immer einen schwarzen Punkt, manchmal auch einen Augitkrystall II. 2265—2266. — Geschmolzene Massen, Verhalten bei der Erstarrung II. 2278—2279. — Krystallbildung, der Anfang derselben ist sichtbar II. 2269, Krystallisation der L. II. 2283 ff., wie sich ihre Einschlüsse erklären lassen II. 2286, krystallisiren die L. aus flüssiger Lava, so sind sie die ersten, welche erstarren II. 2274, 2278. — In den neueren Laven finden sie sich nicht von gleicher Gröſse und Schönheit als in den alten II. 2267. — Löslichkeit II. 978. — Natron scheint durchgängig in L. vorzukommen II 2291, 2300. — Präexistenz in der Lava II. 2277, 2281. — L. sind äuſserst strengflüssig II. 2273. — Umwandlung in glasigen Feldspath II. 2293, die Abnahme der Alkalien und der Thonerde weiset auf eine solche Veränderung hin II. 2293, U. in Kaolin II. 2294. — L. des Vesuv sollen sich nach v. Buch nicht im Innern desselben, sondern erst durch einen Stoff bilden, der vielleicht in Berührung mit der Luft zugeführt wird II. 2267. — Vorkommen, in Auswürflingen II. 2268, in neueren Laven II. 2267 ff.

Leucitgesteine II. 2265 ff., (siehe auch Laven, leucitische). Analysen II. 2295 ff. — Die Leucitporphyre sind jünger als die Augitlaven II. 2302. — L. bei Rieden, reihen sich den basaltischen Laven und den Phonolithen an II. 2301 ff., enthalten glasigen Feldspath II. 2301. — Sehr selten II. 2279. — Vorkommen II. 2279—2280.

Leuck, warme Quellen I. 128—129.

Leucophan I. 483.

Liebenerit ist eine Pseudomorphose nach Nephelin II. 2258. — Die Zusammensetzung ist der des Gieseckit ähnlich II. 2258—2259.

Libethenit II. 2008—2009. — Umwandlungsproceſs in Kieselkupfer II. 1885, 2009.

Lichenen unter Hyalith II. 1243.

Lievrit I. 805.

Lignit, Analysen II. 1763 ff., Mittel II. 1767. — Wie seine Bildung aus Holz zu denken ist II. 1784, 1786, 1795.

Limans, Landseen an der Bessarabischen Küste II. 1718.

Linsenerz II. 1990.

Liparische Inseln, Wasserdampf-Entwicklung I. 293.

Lippe, Kalkgehalt I. 377, 1528. — Quellen I. 16, sehr ergiebig I. 153.

Lippspring, aufsteigende Quellen I. 153. — Quellen des Jordan I. 15.

Lissitchia-Balka-Steinkohlenformation, die Muschelschalen in den obersten

Digitized by Google

und untersten Lagern sind ausschlieſslich marine II. 1819. — nicht aus einer Vegetation auf sinkendem Boden entstanden II. 1819.

Lithion in Basalt I. 439. — Gehalt in Mineralien I. 438. — In Mineralquellen I. 439. — In süſsen Quellen I. 439—440, durch Lepidolith geliefert I. 443. — Vorkommen im Mineralreiche I. 436.

Lithion, kohlensaures, Bildung I. 513, Löslichkeit I. 441.

Lithionglimmer I. 437. — Geglühter, zersetzbar durch Säuren II. 1386.

Lithionhaltige Mineralien I. 436—438.

Lithionsalze, Vorkommen I. 867.

Löſs, wie sein Absatz zu denken ist II. 1584—1585. — Analysen II. 1583 ff., besteht aus zermalmten, quarzhaltigen Thonschiefertheilchen und Carbonaten, und kommt der Zusammensetzung des Rheinabsatzes im Bodensee sehr nahe II. 1584. — Sein kohlensaurer Kalk kann nicht ein Absatz stagnirender Wasser sein II. 1585.

Löſsmännchen II. 1385.

Löſspüppchen II. 1385.

Loire, Analyse II. 1514.

Lough-Neagh, versteinert Holz oder durchdringt es mit Eisentheilchen II. 1541. — Zeichnet sich durch einen sehr geringen Gehalt an erdigen Bestandtheilen aus II. 1546.

Ludovici, Steinsalzgrube, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.

Lütschine, Analyse II. 1518.

Luft, atmosphärische, II. 28—58. — Absorbirt durch Gewässer II. 106. — In den Kohlensäure-Exhalationen ist meist sehr wenig enthalten I. 304-306. — Menge des Kohlenstoff in ihr II. 31, dieser kann nicht ein Aequivalent für allen Kohlenstoff im organischen Reiche sein II. 31 ff. — Kohlenwasserstoff-Verbindungen in ihr II. 1775. — Processe, durch die ihr Sauerstoff entzogen und zugeführt wird II. 29. — Sauerstoff in ihr, Schwankungen II. 29, 58 ff. — In der Schöpfungsperiode war das Kohlensäuregas in gröſserer Menge in ihr vorhanden, als jetzt II. 44, 57 ff. — Wassergas in ihr, Schwankungen II. 29. — Die Zersetzung der Gesteine wird vorzugsweise von ihr bewirkt II. 28, 48. — Ihre Zusammensetzung vor dem Erscheinen des Pflanzen- und Thierreiches II. 31, 44.

M.

Maas, Analyse II. 1512. — Menge ihrer schwebenden Theile II. 1575.

Mackenzie-Fluſs führt sehr viel Treibholz II. 1809.

Magnesia, Absätze, die reich an ihr sind II. 1161. — In Apatiten I. 731. — Aufgenommen am häufigsten als Silicat I. 790. — In Augiten, wird theilweise als Carbonat fortgeführt II. 832. — Entstanden aus zerstörten Magnesia-haltenden krystallinischen Gesteinen I. 796. — In den Fucus-Arten in bedeutender Menge I. 749, 983. — M. und Kalk, ihr Ursprung in Quellen I. 412—413. — M. und Kalksilicate, Bildung unter verschiedenen Bedingungen I. 785—786. — Im Korallenkalk II. 1155. — Im Muschelkalk neben Basalt II. 1156. — Zu Panzern untauglich I. 983. — Nicht in Panzern der Infusorien I. 982. — Im Pflanzenreiche in viel gröſserer Menge als im Thierreiche I. 748. — Bei Pseudomorphosen wird sie häufig aufgenommen I. 789—790 u. II. 243, 312. — Kommt in Samenkörnern in gröſserer Menge, als in holzigen Theilen der Pflanzen vor I. 749. — Aus dem thierischen Körper muſs sich viel M. ausscheiden I. 751. — In Zeolithen kommt sie nicht vor I. 787.

Digitized by Google

Magnesia, kohlensaure, in Absätzen von kohlensaurem Kalk in Spalten und Drusenräumen II. 1161. — Absatz aus warmen Quellen I. 892. — In Gewässern sehr verbreitet I. 778; II. 498. — Die Bildungen des Chlorit, Serpentin und Speckstein sind nothwendige Processe zum Verbrauche derselben II. 502, 1155. — Abscheidung aus dem Meerwasser nur durch organische Thätigkeit II. 1135, 1153. — Eisenoxydhydrat scheint von ihr aufgelöst zu werden I. 875 ff.; II. 1327. — M. und Kalkcarbonat, Folge der Absätze II. 1123. — Kalkcarbonat schwerlöslicher als M. II. 1122. — M. in fast allen Kalksteinen in Tyrol II. 1186. — Löslichkeit I. 387; II. 1127. — Wird dem Meere in ungeheuren Mengen zugeführt II. 499. — In Fluſswassern kommt sie nur in geringer Menge vor II. 1524, in etwas gröſserer, wenn die Flüsse Dolomit und dolomitische Kalksteine durchströmen II. 1524. — Im Meerwasser aus Chlormagnesium durch den Einfluſs der Meerespflanzen entstanden II. 1556. — Menge des Dolomit, die vom Rheine dem Meere zugeführte M. liefern kann II. 1154. — In mergeligen Schichten in sehr bedeutenden Mengen II. 1158—1160. — In Mineralquellen I. 377 u. 453. — Processe, die dieselbe in Gewässern verbrauchen II. 499—501, 1154. — In Quellenabsätzen wenige M. II. 1153. — Wird in der Siedhitze des Wassers durch Kieselsäure und durch Quarz zersetzt II. 790. — In süſsen Quellen I. 377 u. 453.

Magnesia, kohlensaure, wasserfreie, kommt selten in Quellenabsätzen vor I. 899. — Mit kohlensaurem Natron als Doppelsalz I. 899.

Magnesia, kohlensaure, wasserhaltige, kommt im Mineralreiche nicht vor I. 898.

Magnesia, phosphorsaure, Absatz aus heiſsen Quellen I. 891. — Im Apatit I. 731. — Bildg. I. 729—730. — Bildg. aus phosphorsauren Alkalien und Magnesiasalzen I. 731. — In den Excrementen I. 751. — Den Menschen wird durch das Brod mehr phosphorsaure Magnesia als phosphorsaurer Kalk zugeführt I. 751. — Im Mineralreiche selten I. 729. — Im organischen Reiche I. 749—752. — Die Pflanzen nehmen mehr phosphorsaure Kalkerde als phosphorsaure Magnesia auf I. 750. — Im Thierreiche häufig I. 729.

Magnesia, schwefelsaure, Abscheidung aus dem Meerwasser siehe Steinsalz; Auflösung einer mit Kochsalz gesättigten Chlormagnesium-Lösung findet nur in sehr geringem Maaſse Statt II. 1737. — Bildung I. 592 ff. — Im Fluſswasser II. 1526. — Das Vorherrschen der schwefels. M. in Flüssen setzt ein Vorherrschen derselben in Gesteinen voraus II. 2129. — Im Meerwasser vermindert sie sich, wird aber durch die Flüsse in nicht unbedeutender Menge zugeführt II. 1557. — In Quellen II. 1526. — Vorkommen I. 591.

Magnesia, wolframsaure, kommt wegen ihrer groſsen Leichtlöslichkeit als solche nicht vor, aber in geringer Menge mit wolframsaurer Kalkerde II. 1972, 1978.

Magnesiabicarbonat, Löslichkeit I. 787. — Zersetzung des Kalksilicat durch dasselbe II. 489.

Magnesiacarbonat s. Magnesia, kohlensaure.

Magnesiaglimmer kann von Säuren aufgeschlossen werden II. 1450. — Umwandlungsproceſs in Kaliglimmer II. 1449.

Magnesiakalk, kohlensaurer, Wirkung des kohlensauren Wassers auf denselben II. 1177.

Magnesiasalze und Kalksalze

im Meerwasser spielen eine aktive Rolle II. 2170. — Ihre Verminderung II. 170.

Magnesiasilicat. Absatz aus Gewässern II. 1050, nur bei Abwesenheit von Kohlensäure II. 785. — Bildung auf nassem Wege II. 780, 2165 ff. — Bildg. in den Thonmassen auf dem Grunde des Meeres II. 2167, 2169. — Kalisilicate viel weniger verbreitet als M. I. 512. — Kann nicht neben freier Kohlensäure existiren I. 510, 769 u. 826. — In Gewässern II. 231. — Im Magneteisen I. 779-782. — Im Meere I. 844. — In Quellen II. 781. — Nicht in Säuerlingen I. 510—511. — Gehört zu den unveränderlichsten Mineralien II. 1220. — Verdrängungen durch dasselbe II. 366—367. — Zersetzung im aufgelösten Zustande durch Kohlensäure I. 510, nicht durch kohlensaure Alkalien II. 1429, schwieriger als Kalksilicat durch alkalische Fluorüre II. 512.

Magnesiasilicate, einfache, Bildung I. 786. — In Gewässern I. 770, 778. — M. und einfache Kalksilicate I. 776 ff. — Löslichkeit I. 778. — Im Magnesit I. 779. — Sehr verbreitet I. 776, 785, 789.

Magnesiasilicate, wasserhaltige I. 776—778.

Magnesit, I. 779 ff. — Kieselsäurehaltiger M. im Gemenge I. 782. — Magnesiasilicat in ihm I. 779—782. — Im Serpentin I. 782.

Magneteisen, Absatz aus Gewässern II. 584. — Mit Analcim II. 573, 582. — Kann keine plutonische Ausscheidung sein II. 576, 598, das Zusammenvorkommen mit Quarz widerspricht einer solchen Annahme II. 576 ff. — Ausscheidung nach der säulenförmigen Absonderung des Basalt II. 591. — Ausscheidung aus Trappgesteinen II. 578, aus sedimentären Gesteinen II. 591. — Ausscheidungsprodukt aus Basalt II. 595. — Bildung aus Augit II. 568 ff., 571, 572, 578 ff., 862, aus Basalt II. 588 —590, auf nassem Wege II. 493. — Bildg., künstliche, II. 598. — Im Basalt II. 588 ff., ob alles M. in ihm Titaneisen ist II. 594. — Bildg. durch eine Zersetzung des Epidot II. 415, der Hypersthen II. 574—575. — Brauneisenstein auf Kluftflächen des M. II. 582. — In Drusenräumen der Lava II. 587. — In Drusenräumen von derbem Magneteisen II. 588. — Mit Eisenkies II. 572—573, 588. — In Formen von Granat II. 491 ff. — Im Granit II. 578. — Auf Harmotom in der Lava II. 586. Mit einem Kern von spirifer speciosus II. 588. — Mit Kalkspath II. 569. — Mit körnigem Kalk II. 574. — In nachbarlichen Säulen II. 591. — Mit Quarzkörnchen und einem spirifer speciosus II. 289. — Serpentin in ihm II. 578. — Im Taunusschiefer II. 1650. — Titaneisen in ihm II. 591, ohne Titangehalt II. 595. — Umwandlungsprocesse: nach Augit II. 573, nach Augitporphyr II. 579 — 583, in Chlorit II. 1326 ff., in Eisenoxyd II. 598 —599, 1353, nach Eisenspath II. 583, 1341 ff., 1352, entschieden auf nassem Wege gebildet aus Eisenspath II. 1348 u. 1353, nach Granat II. 490 ff., nach Strahlkies und Strahlstein II. 1272. — Vorkommen II. 584—585: In augitischen Labradorgesteinen II. 636, im Chloritschiefer II. 584, im Dolerit II. 584, in Drusenräumen II. 573, im Bette der Flüsse II. 596, im Gabbro II. 575, im Glimmer II. 578, im Glimmerschiefer II. 586, im Gneiſs II. 578, im Granat II. 455, 574, in granitischen Massen II. 578, auf Harmotom in Lava II. 288, 289, 586, 587, in Hornblendegesteinen II. 575, im Hyperit II. 574, im körnigen Kalk II. 586, im Mandelstein

II. 584, im Meere II. 596, auf Quarzgängen II. 584, im Quarzit II. 578, im Schalstein u. in Seen II. 596, im Serpentin und Speckstein II. 584, im Talk II. 584, im Talkschiefer II. 584, im Thonschiefer II. 584, in Trappgesteinen II. 578, in vulkanischem Sand II. 596.

Magneteisenlager, Ursprung II. 578.

Magneteisenstöcke II. 968.

Magnetkies II. 1907. — Umwandlung in Eisenkies II. 1329, 1360 ff., beide ein Gemeng II. 1361. — Zusammensetzung II. 1362, 1908, Arsenik, Blei, Kupfer, Nickel in ihm II. 1908.

Malachit, Bildung aus gediegenem Kupfer II. 1992, aus schwefelsaurem Kupferoxyd mittelst Kalkbicarbonat II. 1992, aus zersetzten Fahlerzen II. 1997 ff. — Eisen, dessen gänzliche Ausscheidung II. 1997. — Eisenspath manchmal von ihm begleitet II. 2131. — M. in seiner Entstehung begriffen II. 240. — Lösung von kohlensaurem Kupferoxyd in kohlensaurem Wasser, Rückstand vom Abdampfen II. 1994, Leichtlöslichkeit desselben entfernt jede Schwierigkeit den Absatz des M. auf solche Weise zu erklären II. 1995. — Mysorin ein wasserhaltiger M. II. 1999. — M. in Quarzdrusen II. 1925. — Auf Schwefelkupfer enthielt keine Spur von Schwefelsäure II. 1997, wie diese fortgeführt werden kann II. 1997. — Umwandlung in Bleioxyd, kohlensaures, II. 1999, 2001, nach Kalkspath II. 1208, 1999, nach Kupferkies II. 1921, 1996, nach Kupferlasur II. 1992, Versuche hierüber II. 1993-1994, die Pseudomorphosen sind mit Brauneisenstein oder mit Ziegelerz erfüllt II. 1996, nach Rothkupfererz II. 2045, nach Weiſsbleierz II. 1999. — Ein Vererzungsmittel II. 233. — Im Wechsel mit Schalen von Kieselkupfer II. 1925.

Malakolith siehe Augit.

Mandelsteine, bei Darmstadt II. 1073—1074. — Drusenräumen von ihnen in tiefen Thaleinschnitten mit Kalkspath erfüllt, in höheren Punkten leer 804. — Magneteisen in ihnen II. 584. — Quarz und Epidot in Drusen derselben II. 855. — M. und Rotheisensteine, Verhalten II. 1083. — Im Trappgestein im Kohlengebirge II. 771. — Verhalten zu Rotheisenstein-Lagern II. 568 ff., 806, 1083.

Mandelsteingebirge, in den Drusen eisenhaltige Chlorite II. 625, 653, 933, ferner Quarz mit und ohne Epidot II. 651, 655. — Die Gewässer aus ihnen enthalten mehr kohlensauren Kalk, als Kieselsäure II. 650.

Mandelsteinporphyr, Quarzäderchen, die sich beim Calciniren des M. zeigen, sind die Reste des zersetzten Kalksilicat II. 647, 833.

Mandelsteintrapp, zwischen Schichten vom Uebergangskalk und rothen Sandstein eine Stunde weit zu verfolgen II. 749.

Mangan in Dolomiten II. 1166. — Eisen scheidet sich früher ab, als M. II. 1370. — M. und Eisen, setzen sich zuerst ab II. 823, deren Ursprung in Quellen I. 410—411. — Eisenspath in ihm II. 826. — Im Meere II. 1563. — Seine Superoxydation auf nassem Wege I. 422—423; II. 558, 797, 810 ff., 1369.

Mangan- und Eisen-Formation II. 1874.

Manganerz II. 1325 u. 1366. — Absatz aus kalten Quellen I. 906 ff., nicht aus aufsteigenden I. 907 ff., 914 ff. — Abstammung aus Thonschiefer I. 910. — Bildung I. 908 ff.; II. 1180, 1366, auf nassem Wege I. 426 u. 428. — In Dolomiten II. 1166, entspricht dem Mangangehalte des Uebergangskalk

Digitized by Google

II. 1083, 1085, 1175, 1179. — Den Eisenerzen entsprechend II. 1368. — M. und Eisenerze können sich aus denselben Gewässern an verschiedenen Orten absetzen II. 810, 1370, häufig auch gleichzeitig II. 825. — M. in Gängen rühren von Mangansilicaten im Nebengestein her II. 1867. — Kein Mineral verdrängt sie II. 1366 ff. — In Formen verschiedener Mineralien II. 1367 ff. — M. im plastischen Thon sind, wie der Uebergangskalk, der Rückstand von der Auslaugung des Kalkstein II. 1179. — Häufige Pseudomorphosen der M. nach Kalkspath II. 1371. — Umwandlungs-Pseudomorphosen nach Manganspath sind nicht bekannt II. 1371 ff. — Vorkommen I. 427, 908 ff.; 1366. — Zersetztes Nebengestein II. 432. — Zusammenvorkommen mit Kalkspath II. 1370 ff.

Manganerze, Baryt-haltige, I. 424—426. — Vorkommen I. 427.

Manganglanz II. 1908.

Manganit, Umwandlungsproceſs in Braunit und Hausmannit II. 1368 ff., nach Kalkspath II. 1179, 1207, 1207, 1367, in Pyrolysit II. 1368 ff.

Mangankiesel, rother, I. 813. — M. schwarzer I. 814.

Mangankupfererz II. 1247, 2047.

Manganocalcit II. 1371.

Manganoxyd, Absätze I. 906; II. 806. — M. und Eisenoxyde meist in Gesellschaft II. 3043. — Aus Gewässern scheidet sich vorzugsweise zuerst Eisenoxydhydrat ab und später M. mit den Carbonaten der alkalischen Erden II. 806, 824, 826, 1370. — Mit Baryt in chemischer Verbindung I. 433. — Mit Kali in chemischer Verbindung I. 434.

Manganoxyd- und Baryt-haltige Mineralien I. 429—430.

Manganoxydhydrat, Absatz aus süſsen Quellen I. 422, 909. — Umwandlungsproceſs nach Zinkspath II. 1205.

Manganoxydul und Manganoxydulsilicate I. 813 ff.; II. 1877. — M. wird durch Oxydation auf Kosten des atmosphärischen Sauerstoff zu Mangansuperoxyd II. 558.

Mangnoxydul, kohlensaures, (siehe auch Manganspath). Setzt sich aus Gewässern später als Eisenoxydhydrat ab II. 1370, und nicht durch Oxydation wie das kohlensaure Eisenoxydul II. 1369. — Umwandlungsproceſs nach Kalkspath II. 1207, 1367. — M. im Wasser suspendirt wird von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123.

Manganoxydul, phosphorsaures, Absatz aus heiſsen Quellen I. 891.

Manganoxydul-Silicate, einfache, I. 813 ff. — Aus Augit hervorgegangen I. 813, 814, 815. — Mit kohlensaurem Manganoxydul II. 500.

Manganoxydul-Silicate, wasserhaltige, I. 813—815.

Manganspath II. 1991; (siehe kohlensaures Manganoxydul). Mit viel kohlensaurem Eisenoxydul und wenig kohlensaurem Kalk II. 1371.

Mangansuperoxyd II. 811. In Absätzen aus Quellen I. 422. — In Achatdrusen I. 423. — Mit Baryt als Quellen-Absatz I. 422. — Bildung II. 558. — In Drusenräumen I. 815. — Giebt ein Hydrat II. 559. — Als Quellenabsatz überhaupt I. 423.

Manganzinkspath II. 1205.

Marcelin I. 814.

Marekanit, Analysen, II. 2225,

Marienbad, Gangbildungen, I. 914 ff., rühren vom Gneiſs her I. 915. — Kohlensäure-Entwicklung I. 244, 283, 291. — Mineralquellen enthalten kein Kali I. 405. — Vorkommen der dortigen Mineralquellen I. 915.

Marietta, kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1750.

Marmor (siehe körniger Kalk).

Digitized by Google

M., cararischer, ist umgewandelter Kalkstein II. 1031.
Marne, Analyse II. 1520.
Massa Carara, körniger Kalk in ihr II. 1020.
Massen, feuerflüssige, Ausscheidung von Mineralien II. 684. — Welche Kräfte sie in Spalten auftreiben II. 17. — Wirkung auf das Nebengestein II. 751.
Massen, gemengte, in Gesteinen II. 14.
Massen, wasserhaltige, eruptive II. 1088.
Matlockit II. 2016.
Meer II. 1548 ff. — Absätze in demselben durch organische Thätigkeit I. 951. — Absätze an den Küsten II. 1601. — Alkalische Salze durch Pflanzen in ihm zersetzt I. 865. — Ammoniak im M. II. 1563. — Analyse des M., Vereinfachung II. 1557—1558. — Arsenik im M. II. 1564. — Baryt im M. II. 1563. — Bestandtheile des M., Wiederherstellung des ursprünglichen Verhältnisses zwischen ihnen II. 1568. — Nur in Binnenmeeren findet eine Zunahme des Salzgehaltes statt II. 1716 ff. — Chlorcalcium nicht in ihm II. 1550. — Der Chlorgehalt ist nahe übereinstimmend II. 1555 ff. — Chlormagnesium ist das einzige im M. vorkommende zerflieſsliche Salz II. 1550. — Chlornatrium und Chlormagnesium, deren Summen stimmen sehr nahe mit einander überein II. 1555. — Dolomit, Menge, die aus dem Meere gebildet werden kann II. 1154. — Eisen im M. II. 978, 844. — Die Flüsse führen ihm das Material zu den sedimentären Bildungen zu II. 1507. — Fluor im M. I. 493; II. 1563. — Gase im M. II. 1130—1132, 1568, und die Zusammensetzung der Luft über dem M. II. 1568. — Gypslager, vor dessen Absatz war das M. reicher an Chlornatrium und schwefelsaurem Kalk als jetzt II. 1566, nach dem Absatze sind die Magnesiasalze gröſstentheils im M. zurückgeblieben II. 1567. — Jod noch nicht im M. gefunden I. 493; II. 1563. — Kali ist in geringer Menge im M. vorhanden I. 841; II. 1553, 1554, 1563—1564. — Kalkcarbonat in ihm I. 962. — Kalkcarbonat-Absätze, partielle, aus demselben I. 972—973. — Kalk, phosphorsaurer, in ihm I. 745. — Kalksilicate in Gesteinen auf dem Grunde desselben, werden durch die kohlensaure Magnesia des Meerwassers in Magnesiasilicate zersetzt II. 500. — Kieselsäure im M. I. 978, 844. — Kochsalz, welches dem M. durch die Flüsse zugeführt wird, kann kein Aequivalent der Steinsalzlager sein II. 1566. — Kohlensäure in ihm II. 1129, mit der Zersetzung derselben durch die Pflanzen werden die schwefelsauren Salze im M. durch die organischen Substanzen zersetzt II. 1569. — Magnesiasilicat in ihm I. 844. — Mangan im M. II. 1563. — Phosphorsäure im M. II. 1553—1554, 1563—1564. — Salze, deren Ursprung im M. II. 1564, warum sie seit der Schöpfungsperiode keinem beständigen Kreislauf unterworfen sind II. 1568. — Der Salzgehalt, (siehe auch Salze), ist wenigstens ebenso alt als die Ablagerung des Uebergangsgebirges II. 1563, nimmt an den Küsten merklich ab II. 1555 ff., Maximum und Minimum desselben II. 1558, Ursachen des ungleichen Salzgehaltes II. 1558—1559, Zunahme des Salzgehaltes mit der Tiefe II. 1710, Folgerungen II. 1714. — Schlamm- und Sandproben, mikroskopische Untersuchungen im Golfstrom II. 1629, enthalten hauptsächlich Polythalamien II. 1630. — Schwefelmetalle bilden sich im Meere II. 1557. — Sein schwefelsaurer Kalk bewirkt Versteinerungen der Baumstämme II. 1828, 1829. — Schwefelsaures Natron

nicht im M. II. 1550. — Die Schwefelsäure variirt mehr als das Chlor II. 1556, Ursache davon II. 1556—1557, 2168. — Senkrechte Strömungen II. 1712. — Silber im M. II. 1564. — Silicate I. 978, 844. — Steinsalz, durch dessen Absatz aus dem Meere, wurden demselben ungeheure Quantitäten von Kochsalz entzogen II. 1565. — Steinsalzlager, vor dessen Absatz war das M. reicher an Chlornatrium und schwefelsaurem Kalk, als jetzt II. 1568, nach dem Absatze sind die Magnesiasalze gröſstentheils im M. zurückgeblieben II. 1569. — Strömungen, periodische, und Deltabildungen sind unvereinbar II. 1600 ff. — Strömungen, Wirkungen derselben II. 1600. — Strontian im M. II. 1563. — Alle Substanzen, welche die Gewässer aus Steinen auflösen, müssen sich im M. finden II. 1563. — Systeme, rotatorische, der Wellen der Ebbe und Fluth II. 1601. — Temperatur, deren Abnahme mit der Tiefe II. 1712. — Thiere und Pflanzen sind die Sammler der Bestandtheile des M. I. 984. — Tiefe bis zu welcher die Bewegung der Wellen reicht, II. 1715. — Durch Verdunstung des Meerwassers concentrirt sich der Salzgehalt auf der Oberfläche II. 1715. — Zusammensetzung, Ansichten über sie II. 1550. — Mittlere Zusammensetzung II. 1702-1703.

Meer, Adriatisches, Absätze II. 1599 ff., wodurch sie veranlaſst werden II. 1599.

Meer, Asowisches, Analyse II. 1537, 1561. — Ist zu betrachten als ein mit süſsem Wasser verdünntes Schwarzes II. 1538, und mittelländisches Meer II. 1561.

Meer, Atlantisches, Analysen II. 1553—1554.

Meer, Kaspisches, II. 1534. — Analysen II. 1537 ff. — Ausdehnung war früher eine gröſsere, Ursachen davon II. 1541. — Seine Bestandtheile betragen nur $\frac{1}{4}$ von den des Schwarzen Meer II. 1540. — Der Boden längs desselben von der Wolga bis zum Terek ist stark mit Salz imprägnirt II. 1730. — Salzgehalt, bedeutender, an manchen Stellen II. 1540. — Mit dem Schwarzen Meere stand es nicht in Communication II. 1539, dagegen II. 1540. — Erscheint als ein ehemaliger Süſswasser-See II. 1541. — Wolga-Wasser, dessen Einfluſs auf seine Zusammensetzung II. 1537.

Meer, Mittelländisches, Analysen II. 1559. — Concentration durch Verdunstung II. 1561. — Sein Kalkgehalt beträgt mehr als der des atlantischen Ocean II. 1560. — Am reichsten an Magnesiasalzen II. 1110. — Bei Malta am reichsten an Chlor II. 1560. — Ist ein groſser Meerbusen II. 1603. — Sein Spiegel liegt höher als der des Todten Meer II. 1722. — Steinsalz hat sich in ihm noch nicht abgesetzt II. 1717. — Strömung aus dem Atlantischen in das Mittelländische Meer II. 1715, entgegengesetzter unterer Strom II. 1715. — Verliert durch Verdunstung mehr Wasser, als es zurückerhält II. 1561, 1715.

Meer, Nordsee, Analyse II. 1551, 1554. — Identische Zusammensetzung II. 1552. — Strömungen aus der Nordsee in die Ostsee und umgekehrt II. 1562.

Meer, Rothes, oder der persische Meerbusen, Salzgehalt II. 1559. — Wie in ihm Steinsalzlager entstehen können II. 1718 ff.

Meer, Schwarzes, Analyse II. 1537, 1561. — Salzabsätze an der Bessarabischen Küste II. 1717 ff. — Ob sein gröſserer Gehalt an schwefelsaurer Magnesia der Donau zuzuschreiben ist II. 1538. — Ist als ein durch süſses Wasser verdünntes Mit-

Digitized by Google

telländisches Meer zu betrachten II. 1561.

Meer, Stilles, Analysen, II. 1553—1554.

Meer, Todtes, II. 1534. — Absatz von Kochsalz auf seinem Grunde II. 1724, 1728, wechselt mit mechanischen Sedimenten II. 1724 ff., giebt ein Bild von der Entstehung des Salzthon II. 1725. — Analysen II. 1541 ff. — Es bedeckt den ehemaligen Boden von Sodom und Gomorra II. 1722. — Sein Boden ist mit mächtigen Sedimenten bedeckt II. 1723 ff. — Chlorüre im T. M., deren quantitative Verhältnisse II. 1727, 1738. — Organismen im Boden des T. M. II. 1823 beweisen nicht, dass es ein brackischer Süſswassersee sei II. 1723. — Rothes Meer, sein Bassin und das des T. M. waren ursprünglich getrennt II. 1722 ff., 1724. — Sein Spiegel liegt tiefer als der des Mittelländischen Meer II. 1722. — Zeichnet sich durch einen ausserordentlich hohen Salzgehalt aus II. 1542, der von den Salzbächen des Thales Waddi el Chlor herrühren soll II. 1722, Schwankungen in demselben II. 1738. — Salzwüste Zeph, Erden aus ihr, deren Salzgehalt II. 1726. — Schwefelsaurer Kalk, warum er im T. M. aufgelöst ist II. 1744. — Die Ufer sind voll von Salz II. 1721. — T. M. ist eine durch Verdunstung entstandene Mutterlauge II. 1719. — Vulkanische Ausbrüche, keine Spuren von ihnen in oder um das T. M. II. 1722. — Sein Wasser ist einem bedeutenden jährlichen Steigen und Fallen unterworfen II. 1719 ff. — Wird durch Wasser des Jordan verdünnt II. 1542.

Meer, Weltmeer, in ihm findet keine Zunahme mit der Tiefe des Salzgehaltes Statt II. 1716.

Meerschaum I. 777; II. 1498. Entstanden durch einen Umwandlungsproceſs aus Feuerstein II. 1268 ff., aus Kalkspath(?) II. 1269. — Kohlensäure in ihm II. 1498.

Meerwasser, liefert die Alkalien den Pflanzen I. 863. — Die Annahme, dass sein kohsaurer Kalk früher mehr betragen habe als jetzt ist nicht statthaft I. 968. — Austernschalen, deren Löslichkeit II. 1137. — Bestandtheile I. 353. — Chlormagnesium des M. kann sich nicht im festen Zustande abscheiden, und kommt auch nur in wässriger Lösung vor II. 1682, die schwefelsaure Magnesia kommt aber manchmal zur Krystallisation II. 1682 ff., 1706. — Gehalt an Gasen II. 1131 ff., nimmt mit der Tiefe zu II. 1133. — Die Infusorien nehmen groſse Quantitäten desselben auf I. 978. — An Kalkerde reicher und ärmer an Magnesia, wo der Meeresgrund aus Thonmergel besteht und gleichzeitig Thonerdesilicat und kohlensauren Kalk enthält II. 2167. — Kohlensäure in gröſserer Menge vorhanden als zur Auflösung der Carbonate erforderlich II. 1134, unterliegt nur einer äuſserst geringen Schwankung II. 1135. — Kohlensaures Eisenoxydul in ihm II. 1151. — Kohlensäure, freie, in demselben I. 967. — Kohlensaurer Kalk von ihm abgeschieden I. 953; II. 1621 ff. — Specifisches Gewicht des Meerwassers II. 1548—1549, vermindert sich, wo groſse Ströme münden II. 1549, kann nicht über den ungleichen Salzgehalt entscheiden II. 1550. — Steinsalz ist ein unmittelbarer Absatz aus dem Meerwasser II. 1507, 1508, 1672 ff., dieser Absatz fand während der ganzen sedimentären Periode Statt II. 1689, und nach dem Absatze des reinen Steinsalz setzte er sich auch noch fort, als die mechanischen Absätze von Statten gingen II. 1704. — Durch Verdunstung

Digitized by Google

des M. Salze erhalten II. 1679, Folgerungen hieraus II. 1681 ff.
Meinberg, Kohlensäure-Entwicklung I. 252, 253, 260, 284, 287, 294, 296, 305.
Mejonit siehe Wernerit.
Meiſsner, Säuerlinge I. 244.
Melanit siehe Granat.
Melanochroit II. 1983.
Melaphyr II. 618 ff. — Absätze, deren Folgenreihe in kleinen Spalten II. 622. — Adern aus Jaspis II. 621, brausen mit Säuren II. 621, 810. — Analysen II. 641—643 u. 658—660. — Augit allein in ihm II. 659 ff., und Hornblende gleichzeitig II. 646. — M. von bedeutendem Augitgehalt II. 663, 708, 836. — Augit schritt bei der Zersetzung nicht dem Labrador vor II. 647. — Vom Basalt durch sein geringeres specifisches Gewicht II. 838 und durch seinen geringen Eisengehalt unterschieden II. 839, hinsichtlich des letztern auch von den Doleriten und Augitlaven II. 840. — Braunstein-Gänge in ihm I. 427 ff.; II. 810. — Brausen um so mehr mit Säuren, je mehr sie zersetzt sind II. 480, 618, 619. — Nicht brausende M. II. 619, 620, 623. — Chlorit, eisenhaltiger, in Drusenräumen des M. II. 652, 713, 833, ein Zersetzungsprodukt der Grundmasse desselben II. 654. — Im Contakt mit demselben materielle Veränderungen II. 1012. — Contaktwirkungen II. 1011. — Ob die von Delesse analysirten M. wirklich solche sind II. 914 ff. — Eisenkies im Gestein II. 657. — Epidot in Gängen II. 656, im Gestein II. 656, 657. — Farben-Veränderungen II. 621. — Folgerungen II. 622, 833. — Dieselben zufälligen Mineralien in verschiedenen M. II. 656—657. — Ein Gang von M. braust sehr stark mit Säuren II. 619. — Ein mächtiger Gang von Kalkspath im M. II. 620, 664. — Gehalt an Alkalien II. 840. — Geschmolzene M. werden von Salzsäure vollständig zersetzt II. 642. — Grünerde, Aehnlichkeit mit M. II. 621. — Die Grundmasse magnetisch II. 636, 639. — Hornblendekrystalle in der Grundmasse II. 644 ff. — Hornblende schritt in der Zersetzung nicht dem Labrador vor II. 647. — Kalkerde, deren Verminderung bei der Zersetzung II. 646 ff. — Kalk, kohlensaurer, in ihm II. 620. — Kalkspath u. s. w. in Drusenräumen II. 652, 713, 833. — Karneol manchmal in der Grundmasse II. 651, sie schwankt am meisten II. 647. — Kieselige Bildungen in groſser Anzahl in Drusenräumen und Spalten II. 665. — Kieselsäure in gröſserer Menge in ihnen, als in den Basalten II. 841. — Die Kieselsäure bewirkt in benachbarten Gesteinen Verkieselungen II. 626 ff. — Kugeln von ihm II. 619. — Labrador herrscht in ihnen vor II. 840. — Labradorkrystalle in der Grundmasse II. 644 ff. — Magneteisen keine ursprüngliche Bildung II. 652. — Im Nebengestein keine Veränderungen II. 1013. — Organische Substanzen in demselben II. 664—665. — Dem Pechstein ähnlich II. 661. — Quarz in Gängen II. 656, in der Grundmasse desselben II. 651—652. — Quarzäderchen, welche sich beim Calciniren des Mandelsteinporphyr zeigen, sind die Reste des zersetzten Kalksilicat II. 647, 833. — Quarzbildungen scheinen nicht vom zersetzten Augit herzurühren II. 713. — Quarz im M. keine ursprüngliche Bildung II. 652. — In Rheinbaiern II. 618—619. — M. am Sattel, rothes Feldspathgestein in ihm II. 935, schlieſst kleine Trümmer von Datolith ein, und ist ein fast quarzfreier Syenit II. 937. — Schieferthon im Contakt mit M. zeigt keine Veränderung II. 619, braust ebenfalls mit Säuren II.

Digitized by Google

619, 620. — M. von Tyrol, ausgezeichnet durch Zeolithe II. 657. — Unterschiede in der Verwitterbarkeit II. 338. — Uebergang der blauen Farbe in die grüne, gelblichgrüne, ochergelbe und ocherbraune bei den verschiedenen Stadien der Zersetzung II. 832. — Veränderter M. von Gnettstadt II. 673—675. — Wasser, chemisch gebundenes, in ihm II. 589, 618, 641, 649. — Weiſselberg, wie dessen Gestein entstanden sein mag II. 808. — Zersetzung II. 621—622. — M. liefert nach gänzlicher Zersetzung quarz- und eisenhaltige Thone II. 654. Zersetzung, alle Grade derselben wahrzunehmen II. 620. — Bei Z. der Grundmasse in Epidot wird aller Kalk von diesem aufgenommen, und es bildet sich kein Kalkspath II. 656. — Zersetzungsprodukte, hauptsächlichste, der M. II. 623, sie können von Gewässern weit fortgeführt werden II. 623. — Bei Zersetzung des M. Verminderung des Kalk II. 647. — Vollständige Zersetzung von Quarzadern II. 619, 620. — Zinkerz in ihm II. 1206. — Zusammensetzung II. 641., Folgerungen 634 ff., 658 ff., 661 ff. 835, 836, 837.

Membrane in den Austernschalen schützen gegen Auflösung II. 1139.

Menakanit II. 1956.

Mendigit II. 2016.

Mennige II. 2047. — Umwandlungsproceſs nach Bleiglanz II. 1926 ff, 2047, nach kohlensaurem Bleioxyd II. 1928, 2047.

Menschenknochen, Schichten in denselben gebildet I. 739.

Menschenschädel, petrificirter, I. 906. — Der Kalk wurde durch Eisen- und Manganoxyd verdrängt I. 906.

Mergel, entstanden aus verwittertem Basalt, kohlens. Kalk und Quarzsand I. 473.

Mergel-Schichten, Bildung II. 1159ff. — Zwischen Muschelkalk sehr viel kohlensaure Magnesia enthaltend II. 1158.

Mesolith I. 854. — Ist wasserhaltiger Labrador I. 831.

Mesotyp in Drusenräumen von Basalt II. 593. — Löslichkeit II. 978.

Metalle in Gebirgsgesteinen II. 20. — Im Meerwasser, Schwefelwasserstoff ein Fällungsmittel derselben I. 658 ff. — In Mineralien II. 20, 1866, 1901. — In Quellen und deren Absätzen II. 2078 ff., Maxima und Minima II. 2086, die Metalle in kalten Quellen und in deren Absätzen stammen nur aus dem Gebirgsgesteine II. 2086, in heiſsen Quellen haben denselben Ursprung, oder können auch von Erzgängen herrühren II. 2086. — Schwefelwasserstoff-Exhalationen wirken noch als Minima auf die M. II. 2124.

Metalle, edle, (Gold, Platin und Silber) scheinen stets gegenseitge Begleiter zu sein II. 2060.

Metalle, gediegene, II. 2050 ff. — Welche bloſs Reduktionsprodukte sind II. 1865. 1869.

Metalloxyde II. 2021 ff. — Verbindungen mit einander II. 2021 ff.

Metalloxyde, antimonsaure, II. 1986.

Metalloxyde, arseniksaure II. 1987 ff. — Bildung II. 2133. — Deren Metalle kommen auch als Arsenikmetalle vor II. 2132.

Metalloxyde, chromsaure, II. 1982 ff.

Metalloxyde, kieselsaure, II. 1876 ff.

Metalloxyde, kohlensaure, II. 1990 ff. — Bildung in Gängen II. 2122. — Von Kieselsäure mit wenigen Ausnahmen verdrängt II. 1306.

Metalloxyde, molybdänsaure, II. 1979 ff.

Metalloxyde, niobsaure, II. 1959 ff.

Metalloxyde, pelopsaure, II. 2005 ff.

Metalloxyde, phosphorsaure, II. 2005 ff.
Metalloxyde, schwefelsaure, II. 2011 ff.
Melalloxyde, tantalsaure, II. 1959 ff.
Metalloxyde, titansaure, II. 1959 ff.
Metalloxyde, vanadinsaure, II. 198. ff.
Metalloxyde, wolframsaure, II. 1962 ff.
Metalloxydule fordern groſse Quantitäten Sauerstoff zur Oxydation II. 34.
Metallsalze, phosphorsaure, ihre Bildung I. 726—728.
Metamorphosen, in den Alpen groſsartige M. II. 2349 ff. — Entstehung der mannichfaltigsten Formen und Umbiegungen II. 2350. — Von Gebirgsmassen II. 247—249. — Geschichteter Gebirgsarten II 51—52. — Gesteine, sedimentäre und krystallinische, die ganze Reihe derselben unterliegt fortwährenden Metamorphosen II. 2352. — Nur auf nassem Wege II. 247—249, 34?, 976 ff., 1006 ff., 1095, Einwendungen gegen sie II. 989, Berichtigung derselben II. 990 ff., die krystallinische Beschaffenheit des Taunusschiefer ist für sie von besonderer Beweiskraft II. 1651. — Keine auf plutonischem Wege II. 325—326, 350—351, 368, *1456, Erscheinungen dafür II. 733 ff., dagegen II. 733, plutonische M, sollen einmal nicht in unmittelbarer Berührung, ein andermal bis 3000 F. weit wirken II. 351 ff., 298 ff., 891, durch Sublimation unbegreiflich II. 400, 407. — Kein Stillstand in ihnen II. 335. — Nicht durch Wasserdämpfe II. 354. — Ungleichartige Wirkung II. 842.
Metaxit I. 777.
Meteorsteine, Gemenge von Augit, Labrador und Olivin II. 773.
Meteorwasser, Einfluſs der Temperatur derselben auf die Erdschichten I. 116. — Kohlensäure braucht nur in sehr geringen Mengen in ihnen zu sein, um kohlensauren Kalk bis zur Sättigung aufzulösen II. 1128. —Temperaturverhältnisse I. 115. — Ungleiche Temperatur der von denselben durchdrungenen Erdschichten I. 117—118.
Miargyrit II. 1939.
Miascit I. 833.
Micarell II. 410, 438.
Mikrolith II. 1962.
Milo, Insel I. 765, 800, 801.
Miloschin I. 802.
Mineralien, welche alkalische Silicate enthalten, ihre Umwandlungen in Chlorit, Serpentin, Speckstein und Talk II. 1506. — Ausfüllungsmassen, in ihren Rissen sind spätere Bildungen II. 286. — Chlorüre in denselben I. 466—474. — M., welche in Formen eines andern erscheinen, Folgerungen hieraus II. 239. — Formlose und fein zertheilte M. unterliegen der Zersetzung mehr als krystallisirte II. 2262. — Fortführung aus mächtigen Gangzügen II. 278. — Aus ihrem frischen Ansehen ist nie auf völlige Unzersetzbarkeit zu schlieſsen II. 1081. — In Gebirgsgesteine, ihre Bildungsfolge widerspricht einer plutonischen Entstehung II. 924, 1093. — Härte, deren Verlust II. 485. — M. eingewachsene als Zersetzungsprodukte II. 480. — Eisenoxydulsilicate in ihnen werden durch Hydratwasser beim Glühen oxydirt II. 1381. — Granatartige M. II. 403—408. — Bestimmte Mischungsverhältnisse in ihnen II. 483. — M., welche die Bestandtheile den Quellen liefern I. 393. — Die in geringen Mengen in ihnen vorkommenden Stoffe sind von Bedeutung II. 259 ff. — Je leichtlöslicher sie sind, desto gröſser ist ihre Affinität zu Wasser II. 229, 1144, 1684. — Löslichkeit in reinem und in kohlensaurem

Wasser II. 978 ff. — Löslichkeit in reinem Wasser erklärt die Bildung der M. in Spalten und Drusenräumen II. 981. — Metamorphosirte M. enthalten mehr organische Ueberreste als frische II. 1472. — Mineralogisch einfache M., welche die Gebirgsgesteine zusammensetzen II. 284 ff. — Die schwerlöslicheren verdrängen die leichtlöslicheren II. 229, 1144, 1684. — Schwefelsaure Salze in ihnen I. 531. — Theilbarkeit nimmt mit zunehmender Magnesia zu II. 1374, bei den M. im hohen Grade, welche reich an Magnesia sind II. 1219, 1374. — Bis zu solchen Tiefen, bis zu welchen Gewässer dringen, stehen alle Mineralien unter dem Einflusse der Atmosphärilien II. 1373. — Umwandlungen, bei oft wiederholtem Wechsel derselben werden die M. in einem Gesteine bald wasserhaltig bald wasserfrei II. 2201—2202. — Umwandlungsprocesse II. 286. — M. der letzten Umwandlungsprocesse II. 1213—1220, zerfallen in vier Klassen II. 1216. — Die verdrängenden sind schwerlöslicher als die verdrängten II. 1144, 1198, 1205, 1238, 1260, 1261, 1308. — In ihrem ursprünglichen Zustande selten II. 259. — Ursprüngliche M. sind nicht nachzuweisen II. 2175. — Varietäten derselben haben keine Geltung, wenn sie durch anfangende Zersetzung entstanden sind II. 1964. — Veränderungen in ihnen können durch das Experiment nie vollständig verfolgt werden II. 1390. — Veränderung der Härte, Porosität, des Glanzes, der Durchsichtigkeit oder Undurchsichtigkeit sind untrügliche Kennzeichen ihrer Mischungs-Veränderungen II. 485. — Die Verwandtschaft ihrer Bestandtheile nimmt mit dem Alter zu II. 1995. — Verdrängung II. 223, wie sie zu denken II. 1144, 1145, die verdrängenden M. sind schwerlöslicher als die verdrängten II. 1144, 1198, 1205, 1238, 1260, 1261, 1308. — Verhalten zu Säuren II. 510 ff. — Verwachsene M. II. 874—876. — Ihre Verwitterung ist wohl zu unterscheiden von ihren Umwandlungen II. 1081, 2261. — Vorkommen, relatives, leitet auf ihre Entstehungsart II. 286. — Wasser, dessen Angriff verhält sich umgekehrt wie die Berührungsflächen II. 982. — Zellenbildung aus dem verdrängenden Mineral II. 1149, 1198. — Zersetzungsprocesse II. 286. — Zusammenvorkommen, Schlüsse II. 287—290. — Ihre Zusammensetzung, chemische, bedingt und schafft die Form II. 276.

Mineralien, Alkali-haltige I. 851.

Mineralien, Baryt-haltige I. 429—430 u. 435.

Mineralien, Borsäure-haltige, I. 682—683. — Vorkommen I. 684. — Eingewachsene als Zersetzungsprodukte II. 480.

Mineralien, Fluor-haltige, I. 479—483.

Mineralien, Granatartige, II. 403 ff.

Mineralien, Kali-haltige, von sekundärer Bildung I. 851, verwittern leicht I. 812.

Mineralien, Kalisilicate enthaltende, ihre leichte Zersetzbarkeit durch reines und kohlensaures Wasser chemisch nachgewiesen II. 980. — Sind vorzugsweise der Zersetzung unterworfen II. 482, 1374.

Mineralien, Lithion-haltige, I. 436—438. — Mineralogisch einfache, welche die Gebirgsgesteine zusammensetzen II. 284 ff.

Mineralien, Manganoxyd-haltige I. 429—430.

Mineralien, Magnesia-haltige, verwittern schwierig I. 812.

Mineralien, phosphorsaure, die

Digitized by Google

meisten haben ihren Kreislauf durch das Pflanzen- und Thierreich genommen I. 753.
Mineralien, Phosphorsäurehaltige, I. 693—694. — Bildung I. 701—707.
Mineralien, primäre und sekundäre unterschieden II. 2.
Mineralien, sekundäre phosphorsaure, Apatit ist die Hauptquelle für ihre Bildung I. 705.
Mineralien, zusammengesetzte, existirten früher als einfache I. 584; II. 6, 1298. — Unter den Umwandlungspseudomorphosen II. 239.
Mineralquellen, (Siehe auch Mineralwasser). Ihr Ausfluſs durch eisenhaltige Quellen verstopft I. 312. — Erschürfen I. 371. — M. des Kamillenberges I. 360. — Gehalt I. 364, Temperatur u. s. w. und Beziehungen dazwischen I. 355—356. — Kalk und Natron erhalten sie vom Basalt (?) I. 381—384. — Kalk und Natroncarbonat, deren Verhältniſs in den M. I. 375. — Kieselsäure in gröſster Menge in den an kohlensaurem Natron reichsten M. II. 1268. — Kohlensäure-Exhalationen aus tiefer liegenden M. I. 289—290. — M. des Laacher-See-Gebietes I. 361—364. — Temperatur und Vorkommen I. 364. — Lage und Bestandtheile, Beziehungen I. 389—391. — Lage und Wassermenge, Beziehungen I. 385—386. — Schwefel aus denselben II. 141. — Völlige Zersetzung der Gesteine durch dieselben I. 392.
Mineralreich, der kohlensaure Baryt in demselben I. 417. — Die Kohlensäure wird in Pflanzen gegen Pflanzensäure, in Gesteinen gegen Kieselsäure ausgetauscht II. 894. — Kreislauf in ihm II. 1220. — Die Processe in ihm verlangen ein gewisses Maaſs von Wärme II. 1213 ff., sind denen im Pflanzenreiche ähnlich II. 892 ff. — Bei den Processen in ihm kann ein Miſsverhältniſs zwischen der Gröſse einer Wirkung und ihrer Ursache einen Causalnexus nicht bezweifeln lassen II. 786. — Die Silicate, welche die Pflanzen aufnehmen, spielen auch eine wichtige Rolle im Mineralreiche II. 894. — Der Strontian in demselben I. 415. — Nichts im M. ist unwandelbar II. 983.
Mineralwasser, (Siehe auch Mineralquellen). Nie völlig frei von Kali I. 409. — Kohlensäure-Gehalt derselben I. 258, Sitz der Bildung I. 365.
Mischungsverhältnisse, bestimmte, bieten Mittel dar, Umwandlungsprocessen auf die Spur zu kommen II. 483.
Mississippi, sein Delta II. 1600, im Meerbusen von Mexiko II. 1603, Mächtigkeit II. 1604, bildet jetzt nur noch Thonabsätze II. 1603. — Menge seiner schwebenden Theile II. 1575. — Sein Schlamm enthält Infusorien II. 1593. — Umwandlung seines Holzes in Braunkohlen II. 1778.
Möll, Analyse II. 1518, enthält sehr wenig kohlensauren Kalk II. 1623.
Mörtel, hydraulischer, I. 832.
Mofetten I. 250. — Ihr Verhältniſs zur Lava I. 326. — Temperatur I. 294. — M. des Vesuv I. 327—328.
Molybdänglanz, Vorkommen und Zusammensetzung II. 1935.
Molybdänocher (Molybdänsäure) Löslichkeit II. 2038. — Vorkommen II. 2038.
Monazit I. 705, 706, 708; II. 2011.
Monradit steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Monte Nuovo, seine merkwürdige Entstehung II. 2198—2199.
Moos auf Gesteinen befördert ihre Zersetzung I. 239.
Moosachat von Oberstein, mikroskopische Organismen darin II. 1252.
Morpholithe II. 1255 ff.
Münster a. St., die Soolquellen

Digitized by Google

enthalten keine schwefelsauren Salze I. 477. — Extrahiren ihren Salzgehalt aus dem Porphyr I. 557.

Muschelkalk, enthält eine schwache Spur Alkali I. 449—450. — Dolomit in demselben II. 1162—1164. — Neben Basalt Magnesia im M. II. 1156. — Erzlagerstätten in demselben II. 1190.

Muschelkalksteine enthalten viel Kieselsäure II. 1114.

Muschelschalen, ihre Erhaltung und Zerstörung in Gesteinen II. 1141 ff. — Ihr kohlensaurer Kalk verdrängt durch Eisenocher, Brauneisenstein und Eisenglanz II. 1152. — Werden im Meere wenig aufgelöst II. 1141. — Wandeln sich im Meerwasser in ein Aggregat von Kalkspathindividuen um II. 988, 1024. — Zerstörung im Dolomit und Erhaltung in Kalksteinen II. 1143.

Muschelthiere, Eisengehalt in ihren Schalen II. 1151. — Scheiden viel Kalkcarbonat aus dem Meere ab I. 970—971, wovon sie ihre Kalkgerüste bilden I. 953 ff.

Mysorin II. 1999.

N.

Nadeleisenerz, Wassergehalt II. 1349.

Nadelerz, (siehe Wismuthocher) Umwandlungsprocefs in Kupferkies II. 1920 ff., in Wismuthochor II. 2048.

Naphta-Quellen II. 1748. — Sind Zersetzungsprodukte vegetabilischer Substanzen II. 1801.

Natrium-Aluminiumfluorür ist Kryolith I. 500.

Natrolith, Analyse II. 2156 ff. In Drusenräumen von Basalten und Mandelsteinen und im Phonolith ist von Bedeutung II. 2263. Umwandlungsprocefs in Eläolith scheint nicht selten zu sein II. 2157, 2160, nach Nephelin II. 2155, 2157, in Prehnit II. 945—946, 2160.

Natron, die Gewässer führen es fort, die Pflanzen ergreifen das Kali I. 860. — N.- und Kaligehalt, in Landpflanzen I. 861, in Meerpflanzen I. 862. — N. und Kali, Ursprung in Quellen I. 403—409. — N. wird durch Kali verdrängt I. 847; II. 413, 565. — N. und Kalicarbonat, Verhalten I. 402. — N. und Kalk erhalten vom Labrador I. 380. N. und Kalkcarbonat, Verhältnifs in Mineralquellen I. 375. — In Landpflanzen I. 855 ff., 858, 859, deren mittlerer Kali- und Natrongehalt I. 857, 866. — N. der Quellen wird nicht von sedimentären Formationen erhalten I. 450—452. — Im Thonschiefer wird es vermindert II. 986. — Zeolithe, die N. enthalten I. 855.

Natron, kohlensaures, wird aus basaltischen Steinen extrahirt I. 367—368 und nicht vom Thonschiefer geliefert (?) I. 366. — Fehlt im Meere II. 851. — Thonerde durch N. aufgelöst II. 1438. — Vorkommen I. 853.

Natron, salpetersaures, als Düngungsmittel II. 127. — Vorkommen II. 853.

Natronfeldspath liefert durch Zersetzung bedeutende Mengen Natron I. 851.

Natron-Mesotyp I. 854.

Natronsalze in gröfserer Menge als Kalisalze I. 852. — Ueberwiegend im Meere I. 851. — N. kommen häufig, Kalisalze selten vor I. 854. — In Mineralquellen I. 402. — Im Mineralreiche I. 853. — Von zersetztem Feldspath I. 852.

Natronsilicate im Geyser I. 772. — Kalkbicarbonat durch N. als neutraler kohlensaurer Kalk gefällt, wobei eine Verbindung aus jenem und aus N. entsteht I. 833. — Werden leichter als Kalisilicate zersetzt I. 443 u. 450.

Natur, sie verfährt wie der analytische Chemiker II. 826 ff. — N., organische, ihr Einflufs auf

Digitized by Google

Bildungen des unorganischen Reiches I. 753—754. — Den synthetischen Weg verfolgt die Natur nicht II. 9. — N. unorganische, daſs ein Kreislauf in ihr Statt findet ist auſser allem Zweifel II. 13, 793, 2351. — Sonderungen in derselben II. 21, das Wandelbare in ihr II. 12.
Nauheim, Dorngteine daselbst II. 1045. — Kohlensäure-Entwicklung II. 250, 282, 283, 290, 319.
Nebengestein, Veränderungen desselben II. 752—758.
Neckar, Kalkgehalt I. 377; II. 1523.
St. Nectaire, Mineralquelle I. 373.
Nenndorf, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.
Neolith II. 308. — Bildung II. 310, aus zersetztem Feldspath II. 308 ff.
Nephelin I. 834. — Die alkalischen Theile in der Grundmasse mancher basaltischer Gesteine können dem N. zugehören II. 2257. — Analysen II. 2156 ff., 2258. — Davyn ist ein in Zersetzung begriffener N. II. 2259. — Kali wird bis auf eine Spur ausgeschieden und dagegen Wasser aufgenommen II. 2156—2157. — In Labradorgesteinen, augitischen, II. 635. — Umwandlungsproceſs in Gieseckit II. 2258, in Liebenerit II. 2258—2259, in Natrolith II. 2155, in Zeolithe, N. ist ganz besonders zu dieser Umwandlung geneigt II. 2262. — Vorkommen II. 2257.
Nephelinfels II. 635, 2256. — Die Alkalien enthaltenden Theile können nicht ausschlieſslich dem Nephelin zugetheilt werden II. 2262. — Analysen II. 2260. — Gemengtheile II. 2260—2261.
Neuffen, Bohrloch, ungewöhnliche Temperatur-Zunahme I. 139.
Neusalzwerk, keine Absätze im Bohrloche I. 632 u. 682—686. — Aufsteigende Soole aus dem Bohrloche daselbst I. 155—160, deren Geschwindigkeit I. 156, 633. — Kohlensäure-Entwicklung I. 252, 253, 267, 276, 278, 284, 287, 288, 289, 307, 319.
Niagara-Fall, vermindert sich II. 1619.
Nickel in Quellen II. 2080 ff. — In Steinkohlen II. 1901.
Nickelerze, zersetzen sich an feuchter Luft leichter und schneller als Kobalterze II. 1950, wobei sich basische Salze bilden II. 1951.
Nickelglanz, Vorkommen, Zersetzung und Zusammensetzung II. 1944.
Nickelocher, arseniksaures Nickeloxyd II. 1989. — Ein Zersetzungsprodukt des Antimonkupferglanz II. 1944.
Nickeloxyd, kieselsaures, kommt nicht als einfaches Silicat vor II. 1891. — Zersetzung durch Kohlensäure II. 1892 und Schwefelwasserstoff, und löst sich in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899.
Nickeloxyd, kieselsaures, künstliches, Löslichkeit II. 1891. Zersetzung durch Kohlensäure II. 1892, durch Schwefelwasserstoff, löst sich aber nicht in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899.
Nickeloxyd, kieselsaures, wasserhaltiges, mit Magnesiasilicat im Pimelith II. 1891.
Nickeloxyd, kohlensaures, im Wasser suspendirt wird von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123.
Nickeloxydul, kohlensaures, künstliches, Löslichkeit und Zusammensetzung II. 2003.
Nickelsmaragd II. 2002.
Nickelvitriol II. 2015.
Nickelwismuthglanz II. 1937.
Niederkirchen, kohlensaurer Kalk in Gängen II. 174.
Niederlangenau, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.
Niederschläge, amorphe, Krystallisation I. 630.
Niger bildet ein Delta II. 1604.
Nigrin II. 1956.
Nil, Analysen seines Schlammes II. 1952. — Groſse Aehnlich-

Digitized by Google

keit mit den schwebenden Theilen des Rhein II. 1593. — Delta II. 1600. — Enthält Infusorien II. 1593. — Erhebung seines Bettes und des Landes von Aegypten II. 1596. — Scheint schwebende Kalktheile mit sich zu führen II. 1594.

Niobit II. 1959.

Niobsäure II. 1960.

Nontronit I. 801, 805.

Nordsee siehe unter Meer.

Northumberland, Kohlenformation, rein marinisch II. 1819.

Norwegen, arm an warmen Quellen I. 188.

Nosean, Schwefelsäure in ihm I. 545.

Nussierit II. 2010.

O.

Obsidian, Aehnlichkeit mit künstlich geschmolzenen Trachyten und Basalten spricht für dieselbe Bildungsart im Mineralreiche, ihr Vorkommen in Körnern im Perlstein und des Sphärulith ist aber nicht auf gleiche Weise zu begreifen II. 2222—2223. — Alkalien, Gehalt an ihnen im Vergleiche mit dem in Bimssteinen II. 2232. — Analysen II. 2205, 2206, 2208, 2225 ff. — Entstehung aus Lava II. 2205. — O., der durch Erhitzung leicht zu Bimsstein wird I. 2205. — Feldspathkrystalle in wirklichen O.-Strömen, ihre Präexistenz in strengflüssigen O. ist nicht denkbar II. 2223. — Löslichkeit II. 978. — Sauerstoffquotient II. 2246. — Jedes trachytische Gestein kann unter günstigen Umständen in O. übergehen II. 2231. — O. und Trachytporphyre, Beziehungen II. 2202—2203, 2213. — Umwandlungsprocefs des O. in Bimssteine II. 2205.

Ocean, atlantischer, Analysen II. 1553—1554.

Ocherabsätze, in ihnen im Allgemeinen viel weniger Kupfer und viel mehr Arsenik als in Quellwassern II. 2089.

Odessa, Bessarabische Limans II. 1718.

Oelerzeugendes Gas, ein Bestandtheil der Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1753.

Oerstedtit II. 1959.

Oetz, Analyse II. 1518, enthält sehr wenig kohlensauren Kalk II. 1623.

Okenit I. 785.

Oligoklas in augitischen Gesteinen II. 632—634. — In dioritischen Gesteinen II. 912, 920, (s. Kalkoligoklas). — Aus Granit, Analyse II. 2313. — Kalkgehalt II. 2315. — Aus Porphyren, Analyse II. 2331. — Uebergang, vollkommener, in Kaolin II. 920.

Olivenit II. 1990.

Olivin II. 672—692. — In augitischen Labradorgesteinen II. 635. — In Auswürflingen II. 678. — Ein charakteristischer Gemengtheil der Basalte, weniger in den Doleriten II. 677 ff., selten in Wacke, aber in basaltischen Conglomeraten und in Lava II. 678. — In Hornblendegesteinen II. 1495. — Auf Hüttenschlacken II. 684. — Kugeln vom Dreiser Weiher, Analyse II. 1495, enthalten neben O. ein Augit-artiges Mineral, Bronzit, II. 1496. — In der Lava war er im festen Zustande vorhanden II. 680—683. — Löslichkeit II. 978. — In Meteormassen II. 772. — Nickel ein constanter Bestandtheil II. 677. — Im Porphyr von Chageg II. 927. — O. und Titaneisen in benachbarten Basaltsäulen II. 592. — Umwandlungsprocesse II. 685 ff.: Ob eine Umwandlung in Glimmer stattfinden kann II. 691, in Serpentin II. 255, 256, 266 ff., 279, 289 ff. und 1468, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und abgeschieden wird II. 267, 1494. — Ist strengflüssig II. 679 ff. — Im Syenit II. 684. — Ursprung II. 678—679. — Verhalten zu Säuren II. 677, 2175. — Verwitterter O. II.

687—688. — Bei der Verwitterung wird Magnesia fortgeführt II. 688. — Vorkommen II. 617. — Zersetzungen II. 685 ff., sind stets mit Ausscheidung von Magnesia verknüpft II. 1494. — — Zusammensetzung II. 676.
Olivindiorite II. 942.
Olivinkrystall von ungewöhnlicher Gröſse II. 1469.
Onkosin I. 845.
Onofrit II. 2021.
Oolithenkalk enthält Infusorien I. 955.
Oolithische Formation, Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten Absätze II. 1615 ff.
Oosit, Umwandlungsproceſs nach Cordierit (?) I. 845; II. 263.
Opal II. 1229. — In Adern II. 1276. — In den Agatkugeln bildet er die erste Lage II. 1234. — Alkalien und alkalische Erden in ihm I. 777, 828; II. 1236. — Analysen zersetzter O. II. 1236, 1237 ff. — Auflöslichkeit in Kalilauge II. 1231 1232. — Die Basen im O. I. 828—829. — Bildung II. 1230, 1239. — Bindemittel mancher Sandsteine II. 1244. — In Drusenräumen II. 1277. — In Gängen II. 1276. — Im Hornstein II. 1234, — In kieseligen Bildungen bildet er den Endpunkt der Reihe II. 1225. — Kieselsäure und Eisenoxyd im O. constantes Verhältniſs zwischen ihnen II. 1240. — Magnesia in ihm II. 777, 828. — Mikroskopische Organismen in ihm II. 1252. — Mit Quarz II. 1233—1234. — Von Quarz unterschieden II. 1231. — Umwandlungsprocesse: nach Augit II. 556, nach Feldspath II. 302, in krystallinische Kieselsäure II. 1235. — Veränderungen II. 1236. — Verhältniſs des zersetzten O. zu Salzsäure II. 1232 ff. — Versteinerungsmittel II. 1230. — Wassergehalt, abweichender, II. 1229-1230. — Zersetzung, wodurch sie erfolgt II. 1238. — Zersetzbarkeit II. 1236. — Zusammensetzung des Holzopal II. 1231, 1289 ff.
Orbe, deren Quelle I. 22.
Organismen (siehe auch Substanzen, organische). In den grünen indischen Jaspissen II. 1252. — Kalk, phosphorsaurer, in ihnen I. 743. — Mikroskopische O., in mehreren kieseligen Bildungen II. 1252, deren Wirkung I. 979. — In den Moosachaten von Oberstein II. 1252. — Phosphorsaurer Kalk in ihnen I. 743. — Vorkommen in allen, Zersetzungsprocessen unterworfenen Gesteinen II. 802—803.
Organismus, er kann keine unorganischen Stoffe erzeugen I. 732.
Orinoko, sein Delta II. 1600.
Oroomiah, Salzsee in Persien, Analyse II. 1728. — Kochsalz, warum im O.-See mehr aufgelöst ist, als im Todten Meere II. 1728. — Salzbänke wechseln mit Sand- und Erdschichten im überflutheten Sande II. 1729. — Ungemein groſser Salzgehalt, Ursprung desselben II. 1729. — Steigen und Fallen des O.-See II. 1729. — Das Steinsalz in der Umgebung ist das reinste Kochsalz II. 1730. — Die Zusammensetzung ist ganz verschieden von der des Todten Meer II. 1728.
Orsova, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1749.
Orthit, Allanit und Cerit von derselben Zusammensetzung II. 1878. — Wechselnder Wassergehalt II. 1878.
Orthoklas (siehe auch Feldspath) die alkalischen Silicate werden nicht vollständig zersetzt I. 825. — In Graniten sind kalkhaltig II. 2314. — Kali und Natron in gleicher Menge in ihm II. 919. — Kohlensäure und Wasser die Hauptzersetzungsmittel I. 819 ff. — Umwandlungsproceſs nach Albit II. 314, in Glimmer II. 1432. — Zersetzung

Digitized by Google

in Kaolin I. 818, weitere Zerſetzungen I. 826.
Ortsveränderungen nur durch Gewässer II. 224.
Osmium, gediegenes, Bildung II. 2061. — Als Oxyd mit Eiſenoxydul und Chromoxyd im Irit II. 2061. — Vorkommen II. 2057, 2061, wahrscheinlich auch im Silber II. 2060.
Ostsee, (siehe Meer) Analyse II. 1561. — Der geringe Gehalt an festen Bestandtheilen kann nicht befremden II. 1561. — Strömung aus der O. in die Nordsee und umgekehrt II. 1562.
Oxyde, welche sich nicht höher oxydiren können II. 1221—1372. — Mineralische O. sind selten absolut unlöslich I. 875—876.
Ozokerit II. 1801, 1803.

P.

Paderquellen I. 16, 147 ff. — Kalkgehalt I. 377; II. 1523. — Temperaturverhältnisse I. 111—113 u. 149.
Palagonit II. 1025.
Palladium, gediegenes, Bildung II. 2061. — Mit Eisenglanz gemengt II. 2061. — Mit gediegenem Gold in Bitterspathgängen und Trümmern im Grünstein II. 2061. — Silbererze, welche auſserordentlich geringe Mengen P. in ihnen enthalten sein mögen II. 2071. — Vorkommen II. 2057, 2058, 2060, 2061, wahrscheinlich auch im Silber II. 2060.
Pambuk Kalessi I. 896.
Panzerthierchen, groſsartige Absätze durch dieselben hervorgebracht I. 981.
Paraguay bildet kein Delta II. 1601.
Pargasit II. 867. — Seine Bestandtheile theilweise Ursache der Bildung des Chondodrit I. 515. Fluor in ihm I. 514. — P. welcher sich in dem körnigen Kalk von Ersby eingeschlossen findet, Bildung I. 520. — Vorkommen I. 514.
Parisit II. 2004.
Pechkohle, Umwandlungsproceſs des bituminösen Holzes in dieselbe II. 765.
Pechstein I. 855. — Analysen II. 2220 ff. — Bituminöse Substanzen im P. II. 2220—2221. — Gemengtheile II. 2217, 2246. — Pflanzenüberreste, verkohlte im P. II. 2220—2221. — Umwandlung, wahrscheinliche, der Kalisilicate in Natronsilicate II. 2222. — Ihr bedeutender Wassergehalt und ihre organischen Ueberreste zeigen bedeutende Zersetzungsprocesse an II. 2221—2222. — Tritt bei Zersetzungsprocessen auf II. 168. — In ihrer Zusammensetzung sind sie den Trachytporphyren ähnlich II. 2221.
Pektolith I. 854.
Pelopsäure II. 1960.
Periklin, Kalkspath existirte vor ihm II. 2348—2349.
Perioden, geologische, ihre Gröſse II. 983.
Perlstein I. 855. — Analysen II. 2218 ff. — Gemengtheile II. 2217. — Schlieſsen sich den Feldsteinporphyren an II. 2222. — P. und Trachytporphyre, Beziehungen II. 2202—2203, 2246. — Ein Zersetzungsprodukt I. 766. — Sind in ihrer Zusammensetzung den Trachytporphyren ähnlich II. 2221.
Petersthal, Mineralquelle enthält kein Kali I. 405.
Petrefacten siehe Versteinerungen.
Petroleum, Quellen II. 1748. — Zersetzungsprodukt vegetabilischer Substanzen II. 1801, 1803.
Pfäffers, heiſse Quellen I. 229—232.
Pfähle, versteinerte, in der Themse II. 1807.
Pfeifenstein I. 802, 855.
Pflanzen, Alkalien werden von ihnen gesammelt I. 754. — Auf basaltischem Boden gewachsene Pfl. enthalten eben so viel

Digitized by Google

Kali, als solche, von einem kalireichen Boden II. 703. — Faulende Pfl. entwickeln nur wenig von ihrem Schwefel II. 2128. — Das Fluor in denselben I. 747. — Auf Gesteinen ohne organische Ueberreste II. 98. — Kali wird von ihnen mehr als Natron aufgenommen I. 860, 863, 866. — Kaligehalt I. 861. — Kali, phosphorsaures, in ihnen I. 748. — Kohlenstoff würde ohne sie auf Erden nicht existiren II. 72. — Natrongehalt I. 861. — Phosphorsäure wird von ihnen gesammelt I. 754. — Salpetersäure scheint von ihnen zersetzt zu werden II. 129. — Silicate in ihnen I. 772—773. — Pfl. und Thiere sind die Sammler der Bestandtheile des Meeres I. 984. — Unorganische Bestandtheile, deren Menge ist in den verschiedenen Vegetationsperioden qualitativ und quantitativ verschieden II. 1390—1391. — Zersetzen Kohlensäure II. 29ff., 98 ff. (Siehe Land- und Meerpflanzen).

Pflanzen, Meerpfl., Alkaligehalt I. 862. — Einfluſs auf Bildung und Umänderung der Absätze I. 865. — Chlormagnesium wandelt sich durch ihren Einfluſs in kohlensaure Magnesia um II. 1556. — Kali- und Natrongehalt I. 862. — Zersetzte Meerpfl. liefern den sedimentären Formationen wenig Alkalien I. 866.

Pflanzen, vorweltliche, (siehe auch Substanzen, vegetabilische). Incrustirt durch Kieselsäure und kohlensauren Kalk II. 1843.

Pflanzenabdrücke in Eisenerzen, Analyse II. 1832. — Im Schieferthon II. 1814.

Pflanzenreich, Circulation der Alkalien in demselben I. 856—859. — Processe in ihm fordern ein gewisses Maaſs von Wärme II. 1213 ff., sind denen im Mineralreiche ähnlich II. 892 ff., 1391. — Pfl.- und Thierreich, welches früher auf Erden erschienen ist II. 1002. — Uebergang der Bestandtheile des Apatit in dasselbe I. 746.

Pflanzensubstanzen, Verkieselungen II. 1241 ff.

Pharmakolith, Bildung II. 1354, 1987 ff. — Umwandlungsproceſs nach Realgar II. 1988—1989. — Vorkommen II. 1354, 1987 ff.

Phillpsit I. 844.

Pholerit I. 801.

Phonolith II. 2136 ff. — Alkalien in frischem und zersetztem Ph. I. 406. — Analysen II. 2139 ff. — Braust nicht mit Säuren I. 239. — Feldspathkrystalle, glasige, im Ph. sind ebenso zusammengesetzt wie der durch Säuren unzersetzbare Theil des Ph. II. 2141. — Glasiger Feldspath (?), in einem Ph. II. 2147, 2200 — Feldspathiger Theil der Ph., Analysen II. 2142 ff. — Ph.-Fragmente in Basalten und Tuffen II. 2138. — Gemengtheile II. 2136—2137. — Kieselsäuregehalt des unveränderten und veränderten Ph. I. 763. — Lava ähnlich dem Ph. II. 2200 ff. — Mit Leucitgesteinen in inniger Verknüpfung II. 2301—2302. — Mineralien, wasserhaltige, aus denen der feldspathige Theil der Ph. hervorgegangen ist, früher können sie ganz aus ihnen bestanden haben II. 2174—2175. — Oligoklas in einigen Ph. II. 2146. — Salze enthaltend I. 474. — Sauerstoffquotient II. 2247. — Mit Thonschiefer, der unverändert ist, in Berührung II. 2303. — Ph., als Trachyte gemengt mit zeolitischen Substanzen zu betrachten II. 2247. — Uebergang der Ph. in Trachyte II. 2247. — Verwittern schwierig II. 2137. — Vorkommen der Ph. auf der Rhön II. 2138. — Zeolithischer Theil der Ph., Analysen II. 2142 ff., ist ein Gemeng mehrerer Zeolithe II. 2147, 2148, 2160. — Zeo-

Digitized by Google

lithische Substanzen, eine eigenthümliche aber nicht wahrscheinliche Bildungsart II. 2152 ff., ihre unzweifelhafte Bildung und ihr Vorkommen in Drusenräumen von Ph. II. 2147, 2155. — Ihr zeolithischer Theil ist dem Natrolith ähnlich II. 2155. — Zersetzung der Ph, wie sie erfolgt II. 2148 ff., ist mit Zunahme der Kieselsäure und des Kali und mit Abnahme der Thonerde und des Natron verknüpft II. 2148, der Zersetzungsproceſs in verschiedenen Stadien II. 2149, scheint in einer theilweisen Umwandlung des zeolithischen Theiles in den feldspathigen zu bestehen II. 2150.

Phonolith, trachytischer, Gemengtheile II. 2137, verwittern schneller als die Ph. II. 2138.

Phosphate, jüngste Gangbildung II. 1875.

Phosphorochalcit II. 2008—2009.

Phosphorsäure in Gesteinen I. 695-700. — Mineralien, welche sie enthalten I. 693—694, deren Bildung I. 701—707. — Prüfung auf sie I. 699 ff. — Findet sich am häufigsten mit Thonerde verbunden I. 705, selten mit Magnesia I. 706. — Verwandtschaften I. 712—713.

Photicit I. 814.

Pietra mala, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1748.

Pikrophyll I. 777.

Pikrosmin I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Pilatusberg II. 1809.

Pimelith II. 1891.

Pinguit I. 804, 805.

Pinit I. 487, 488. — Analysen II. 1461—1462. — Kann keine ursprüngliche Bildung sein II. 382 ff. — Umwandlungsprocesse: nach Augit II. 600, nach Cordierit II. 377—378, in Glimmer II. 263, 377—378, 1460, nach Labrador II. 1460. — Vorkommen I. 849. — Zusammensetzung II. 391, Schwankungen in derselben II. 378. — Seine Zusammensetzung kommt mit der des Glimmer nahe überein II. 379, 391, Nachtheil vorgefaſster Meinung II. 380.

Plagionit II. 1939.

Planorbis in Schwefel umgewandelt II. 154.

Platin, die Alluvionen sind in der Regel reicher an P. als die Gebirgsgesteine II. 2062. — Eisen, Vorkommen mit P. ist bemerkenswerth II. 2059. — Gold und P. gleich verbreitet II. 2058. — Gold und P. waren in löslichen Verbindungen vorhanden II. 2058. — Gold, Silber und P. erscheinen als gegenseitige Begleiter II. 2060. — Silber ist immer platinhaltig II. 2058. — Kommt nicht in feinem Staube, sondern in Körnern im aufgeschwemmten Lande vor, was sehr schwierig zu erklären ist II. 2060. — Verbindungen, lösliche, des P., Winke zur Anstellung von Versuchen zur Entdeckung derselben II. 2059. — Vorkommen in Verbindung mit Palladium, Rhodium, Iridium, Osmium, Eisen, Kupfer, Blei und Silber II. 2057, gemengt mit Osmiumiridium, Gold, Titaneisen, Chromeisen, Hyacinth, Spinell und Quarz II. 2057, meist im aufgeschwemmten Lande, selten auf Brauneisenstein und Quarzgängen II. 2057, noch seltener in Grünstein und Serpentin eingesprengt II. 2057, nie in Gängen II. 20, in verschiedenen Mineralien und Gesteinen II. 2058.

Platin, gediegenes, in Silbererzen in auſserordentlich geringen Mengen enthalten II. 2071.

Platinerz, groſse Klumpen II. 2061.

Plinthit I. 801.

Plumbocalcit, kohlensaurer Kalk mit kohlensaurem Bleioxyd II. 2002.

Plutonische Ansichten, Widersprüche in ihnen I. 603 ff.

Po, sein Delta II. 1600, Verlän-

Digitized by Google

gerung II. 1604. — Durch ihn werden ausgedehnte Seen und Sümpfe ausgefüllt II. 1536.
Polirschiefer aus Schalen der Panzer-Infusorien bestehend I. 977.
Polyargit I. 802.
Polybasit II. 1947. — Mit gediegenem Silber II. 2066, wird nicht durch Wasserdämpfe reducirt II. 2069.
Polyhalit I. 841. — Umwandlung nach Steinsalz II. 1683 ff. — Das einzige zusammengesetzte Salz als Verdrängungs-Pseudomorphose II. 238.
Polykras II. 1962.
Polymignit II. 1959.
Polythalamien oder Nautiliten, ihre schnelle Entwicklung und Gröſse I. 978. — In der Kreide I. 977. — Nehmen groſse Mengen Wasser auf I. 978.
Pont natif de St. Allyre I. 891.
Poonahlit I. 854.
Porcellanspath, Umwandlungsproceſs in Kaolin I. 819.
Porla, Quellwasser, dessen Analyse I. 402.
Porosität durch Brausen aufgegossener Säuren kennbar I. 238. — P. der Gesteine, eine sehr allgemeine Eigenschaft I. 242. — Durch eine reiche Vegetation kennbar I. 239. — P. der Mineralien, ihre Veränderung II. 485. — Versuche dieselbe in einem Gesteine wahrzunehmen I. 240. — Verwitterung ein Kennzeichen derselben I. 237.
Porphyr, (siehe auch Feldstein-P. und Schalstein-P.). Bildung, eruptive, Bedenken gegen sie II. 321, 346. — Braust nicht mit Säuren, wenn er nicht Kalksilicat-haltende Mineralien enthält II. 480. — Von Chagey II. 926—928, dessen Feldspath ist nicht Andesin, sondern Oligoklas II. 927. — Chlorcalcium in ihm I. 565. — Feldspathkrystalle in ihm II. 318. — Gewicht, specifisches, II. 943. — Glimmer im P., durch metamorphische Processe auf nassem Wege gebildet II. 335, Glühverluste II. 928. — Grundmasse, deren Zusammensetzung II. 927 ff. — Geht in Mandelstein über II. 928. — Feldsteinp. der Lenne-Gegenden II. 317. — Massige P. aus gröſseren Erdtiefen abstammend II. 320, aber nicht die schiefrigen II. 320. — Keine plutonische Metamorphose II. 325, 326. Bedenken dagegen II. 337 und ihre Beseitigung II. 338 ff. — Metamorphose und Ausscheidung des Feldspath auf nassem Wege II. 327 ff., 331 ff. — Mikroskopische Organismen in ihm II. 1252. — Quarzausscheidung erfolgt nicht durch Hitze II. 326, 330. — Quarzkrystalle in ihm II. 318. — Schalstein-P. II. 336 ff. — Schieferreste in ihm II. 319. — P. des thüringer Wald gehoben II. 768. — Uebergang in Serpentin II. 928, vom Syenit zum Diorit II. 928. — Versteinerungen in demselben II. 321—322 zugleich mit Feldspath II. 322. — P. mit einer Versteinerung nicht eruptiv II. 323. — Zersetzter P. I. 432. — Zinnstein in ihm II. 2032.
Porphyr, antiker, grüner, II. 641.
Porphyr, quarzführender, II. 1297, in einem zersprungenen Quarz neue Quarzmassen II. 1322—1323.
Porphyr, schiefriger, Feldspathe und Quarze in demselben II. 320. — Deren Mächtigkeit ist gering II. 324. — Eine Umwandlung des Thonschiefer, oder von gleichzeitiger Entstehung II. 317, 323, dagegen II. 323, 324.
Porphyrartiges Gestein Schichten im Thonschiefer bildend II. 344.
Powder-Fluſs, Analyse seines Absatzes II. 1594.

Digitized by Google

Prasem, Glühverlust II. 1226. — Umwandlung nach Kalkspath II. 1299—1304.
Praseolith, Umwandlung nach Cordierit II. 374.
Prasilit steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Predazzit II. 1014 ff. — Viel Magnesia in ihm II. 1049, Gurofian? II. 1015.
Prehnit, Fundorte II. 945. — Kupferoxydul in ihm II. 1890. — Löslichkeit II. 978. — Im Melaphyr II. 657. — Umwandlungsprocesse nach Analcim II. 945, nach Laumontit II. 2159, nach Leonhardit und Natrolith II. 945, setzt die Aufnahme von Kalksilicaten voraus II. 946, 2160. — Vorkommen in Drusenräumen von Hornblendegestein II. 945, in Gängen im Grünstein II. 947.
Prehnit, pseudomorpher, II. 946.
Prehnitgänge in Grünsteinen II. 947.
Processe der Auflösung und Ausscheidung I. 254.
Processe, chemische, von kurzer Dauer, können unmöglich erscheinen, aber möglich werden, wenn sie sehr lange anhalten II. 2070. — In der Erdkruste auf nassem Wege I. 353—401. — Im organischen und unorganischen Reiche II. 1214. — Mit Quarzausscheidungen II. 1297.
Processe, metamorphe und hydrometamorphe, Beweise für die Bildung des Dolomit durch dieselben II. 1143. — P., metamorphe, die nicht fortschreiten II. 335. — Der kohlensaure Kalk bedingt viele II. 1209. — Auf nassem Wege II. 984 u. 987—988.
Processe, plutonische und plutonisch-metamorphische, ihre Annahme artet bis in das Lächerliche aus II. 334. — Unabhängig von den Atmosphärilien II. 1373.
Processe, pseudomorphe, beginnen mit Aufnahme von Wasser I. 848. — Im Granit I. 846.
Processe, umwandelnde, mit oder ohne Verlust der Form II. 200—202.
Produkte, gallertartige, I. 759.
Produkte, verdrängende, mechanische, II. 1688.
Protogyn, Analyse II. 2309.
Pseudomorphosen, Affinitäts-Verhalten II. 241—242. — Ansichten über ihre Entstehung II. 250 ff, 282 ff. — Aufnahme des Wassers bildet ihren Anfang I. 830. — Sie gehen theils von aussen nach innen, theils umgekehrt von Statten II. 190, 226, 340. — Bedeutung für die Geologie II. 71, 257 ff., 274. — Bildung II. 187—256. — Bildungsart II. 209. — Classifikation II. 236 ff. — Eintheilung in Umwandlungs- und Verdrängungs-Ps. II. 187—256, ist eine naturgemäſse II. 242. — Wie man ermitteln kann, ob eine Aufnahme oder ein Verlust von Stoffen stattgefunden habe II. 266. — Die Ps. des Feldspath nach Zeolithen zeigen eine Umwandlung wasserhaltiger Mineralien in wasserfreie II. 2170. — Ps. häufig das einzige Hülfsmittel zur Erforschung der Umwandlungs- und Verdrängungs-Processe II. 273, 278, 279. — Kalksilicate werden aufgenommen, und Wasser theilweise abgeschieden nur bei den Ps. des Prehnit nach Analcim, Leonhardit und Natrolith II. 946, 2160. — Künstliche Ps. II. 198—199. — Sind mit künstlichen, chemischen Processen zu vergleichen II. 191 ff. — Sie gehen langsam vor sich II. 192. — Magnesia wird häufig bei ihnen aufgenommen I. 789—790. — Ps. des Mineralreiches II. 186 ff., deren Bedeutung II. 3—5. — Erfolgen nur auf nassem Wege I. 635, 789; II. 209, 224. — Das neue Mineral hat seine eigene Form oder nicht II. 208 (Zahl der Fälle) II. 208,

Digitized by Google

209. — Erfolgen nicht auf plutonischem Wege II. 211 u. 216—219, 1259, 1329, 1330, 1365. — Poröser Zustand der Pseudomorphosen II. 228. — Ihre Processe und Bezeichnung durch chemische Formeln II. 256. — Verschiedene Processe neben einander II. 368. — Ihre Processe sind chemische II. 191. Quantitative Verhältnisse, deren schwierige Ermittelung II. 271. — Stöchiometrische Verhältnisse II. 257—283. — Ps. nicht durch Sublimation II. 220—222.

Pseudomorphosen, Umwandlungs-Ps. (siehe Processe, metamorphe u. s. w. und Umwandlungen) II. 196—197. — Ansichten, frühere, widerlegt II. 213—215. — U. dimorpher Substanzen in einander II. 1039 ff., 1363. — Mineralien, zusammengesetzte, unter ihnen II. 239. — Die Processe, wodurch sie entstehen, sind zusammengesetzter als die, welche Verdrängungs-Pseudomorphosen hervorrufen II. 238, Folgerungen hieraus II. 239. — Stoffe, welche bei ihnen eine wichtige Rolle spielen II. 243. — Fremde Stoffe treten bei ihnen zu II. 260. — Vorkommen II. 243. — Der Uralit bietet das erste Beispiel dar, daſs Afterkrystalle Spaltungsflächen haben II. 537, dagegen II. 537. — Ihr Vorkommen II. 187—256, wo die meisten Gewässer circuliren II. 244—245. — Wasser wichtig bei ihnen II. 243, Wasseraufnahme bei denselben II. 225, 255, schon vorhandener Wassergehalt II. 225. — Wo und wie die Ps. erfolgen II. 268 u. 270. — Je mehr Zersetzungsprocesse erkannt werden, desto mehr können Verdrängungs-Pseudomorphosen in die Klasse der Umwandlungs-Ps. übergehen II. 1501. — Unter ihnen finden sich mehrfach zusammengesetzte Silicate II. 238. — Zellenbildung II. 1198. — Enge capillare Zwischenräume II. 227.

Pseudomorphosen, Verdrängungs-Ps. II. 194—195. — In schwer zu durchdringenden Gesteinen weit langsamer als in Gangspalten u. s. w. von Statten II. 983. — Eisenoxydhydrat auf solchen II. 205—207. — Sind Mineralien, welche meist aus sehr wenigen Bestandtheilen bestehen, und gröſstentheils in Gewässern vorkommen II. 238, 313 ff. — Wie die Verdrängung zu denken ist II. 1144, 1145. — Lassen sich auf Wirkungen der einfachen Wahlverwandtschaft zurückführen II. 194, 237. — Warum bei ihnen mehr fort- als zugeführt wird II. 229. — Völlige Verdrängung von Mineralien, so des Kalk- und Fluſsspath II. 223, 278. — Vorkommen II. 241, mitten im Gestein II. 245.

Pseudotriplit II. 2006.

Psilomelan, Baryt nicht immer in ihm I. 420. — Scheint in Baryt-haltigen Manganerzen vorzukommen I. 433. — Bildung I. 421. — Viel Mangansuperoxyd in ihm I. 422. — Umwandlungsproceſs nach Barytspath I. 433, 635; II. 1367, nach Fluſsspath I. 433; II. 1368, nach Würfelerz I. 433; II. 1325 ff., 1368. — Vorkommen I. 421.

Puits de Neyrac I. 250.

Puits de la ponte I. 250.

Punterbrunnen, Analyse I. 359.

Puzzolane II. 2241 ff. — Zusammensetzung zweifelhaft II. 2242.

Pyknit I. 503 u. 505. — Bildung I. 505. — Umwandlungsproceſs nach Kryolith I. 503.

Pyknotrop II. 494—495. — Bildung aus Feldspath II. 1480, aus Serpentin II. 1483, 1486.

Pykropharmakolith II. 1988.

Pyrallolit I. 516 ff. — Kohlensaurer Kalk bildet sich durch

Digitized by Google

ihn I. 520. — Umwandlungsprodukt des Augit I. 517—518.
Pyrargillit, Umwandlungsproceſs nach Cordierit II. 375.
Pyrmont, Erhebungsthal I. 295. — Kohlensäure-Entwicklung I. 261, 283, 287, 296, 298, 299, 304, 305, 319.
Pyrochlor I. 483, 486. — Vorkommen und Zusammensetzung I. 1961 ff.
Pyrolusit (siehe Braunstein und Mangansuperoxyd). Alkalien in ihm II. 811, von zesetztem Sphärosiderit herrührend II. 825. — Bildung aus Bustanit II. 559. — Bildg. auf Kosten atmosphärischen Sauerstoffs II. 558, 811, durch Zersetzung von Manganoxydulsilicaten und Oxydation des Manganoxydul, auch aus kohlensaurem Manganoxydul II. 558. — Umwandlungsprocesse nach Bitterspath II. 1180, 1367, nach Kalkspath II. 1179, 1207—1208, 1367, nach Manganit II. 1368, nach Zinkspath II. 1991, wie diese Pseudomorphose erfolgt ist II. 1991. — Vorkommen in Drusenräumen I. 815; II. 558. — Zersetzung des Rhodanit in denselben II. 557—558.
Pyrolusit, wasserhaltiger, I. 426.
Pyromorphit, Umwandlungsprocesse: in Apatit II. 2012, nach Bleiglanz II. 242, 1928, 2009, in Bleiglanz II. 1931, 2009, wie diese Umwandlung zu denken ist II. 2010, nach Bleioxyd, kohlensaurem, II. 1930, 2009, in Brauneisenstein II, 1338—1339, in Chalcedon II. 1319, 2010, in Kieselzink II. 1881, 2010. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 2009.
Pyrop (rother Granat) umgewandelt in Talk I. 793; II. 89 u. 496.
Pyrosiderit, Wassergehalt II. 1349.
Pyrosklerit, steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Pyrrhit II. 1884.

Q.

Quadersandstein, ungleichartige Verwitterung II. 341.
Quarz, (siehe kieselige Bildungen). Q. in den Agatkugeln der Drusenräume krystallisirte nach dem Schlieſsen derselben II. 1234. — Die Atmosphärilien haben keine Wirkung auf ihn II. 1215 u. 1220. — Die Ausscheidung II. 336, durchläuft alle Bildungsperioden II. 1322ff., in allen Gang-Formationen II. 1323. — Ausscheidung aus Gesteinen auf feuerflüssigem Wege nicht möglich II. 2250 ff. — Ausscheidung, deren Processe, II. 1297. — Die Berührung mit anderen Mineralien befördert die Verwitterung II. 1267. — Bildungen II. 1269—1299 desselben schreiten noch fort II. 1296. — Seine Bildungsart ist stets eine gleiche II. 1294. — Bildung ist meist die letzte II. 1294 ff. — Bildungen sind bloſs von zersetzten Gesteinen abzuleiten II. 2352. — Den Bleiglanz verdrängend, das Genetische hierin II. 1316. — Wie er chemisch nachzuweisen ist II. 1270. — Geht in ein Conglomerat über II. 1271. — Eisenerze durch ihn verdrängt II. 70, 1304, 1325. — Eisenerze und Quarz, eine Parallele zwischen ihnen II. 1341. — Eisenkies in Pseudomorphosen II. 1308. — Q. und Epidot in Drusen der Mandelsteine II. 655. — Kann kein Erstarrungsprodukt sein II. 1298. — Tritt in Erzgängen in groſsem Maaſsstabe auf II. 1307. — Q. und Feldspathe im schiefrigen Porphyr II. 320. — Feldspathe, wie viel Q. durch ihre Zersetung ausgeschieden wird II. 1287. — Fluſsspath-Oktaëder, spätere Bildungen auf ihnen mit Quarz II. 1311. — In Formen verschiedener Mineralien II. 1299. — In Gängen des Q. Magneteisen II. 584. — In Gängen II. 1276,

am häufigsten in der Grauwacke und im Thonschiefer II. 1276, in Krystallkellern II. 1277. — Ein Zersetzungsprodukt von Feldspath II. 302 und feldspathiger Masse II. 335 ff. — In Gebirgsgesteinen II. 1270. — In Gesteinen, welche Silicate als wesentliche Bestandtheile enthalten II. 1278. — Ragt über Glimmerschiefer hoch hervor II. 1271. — Im Granat II. 482. — Im Granit, später als Feldspath gebildet II. 1291, keine pyrogenetische Bildung II. 1290. — In der Grauwacke II. 1276. — In der Grundmasse der Melaphyre II. 652. — Haubenquarz, Bildung II. 1284 ff. — Nicht in Hüttenschlacken II. 1290. — Die Krystallisation der anderen Mineralien nie durch Q. beschränkt II. 1292. — Krystallinischer Q. in Sandsteinen II. 1273 ff. — Nicht in Lava, nur Rollsteine darin II. 731, 733, 753, 1290. — Luftblasen in ihm II. 1146. — In verschiedenen Modifikationen II. 1223. — Lager von demselben und Thonlager sind Aequivalente II. 1288. — Mineralien in Formen desselben II. 1258 ff. — Rührt vom Nebengestein her II. 1277. — Mit dem Nebengestein verwachsen II. 1323. — Mit Opal II. 1234. — Q. und Opal, Gemengtheile des Chalcedon II. 1243. — Pseudomorphosen II. 1245, nach Kalkspath II. 1146, nach Scheelit II. 1319. — Salze in ihnen II. 1310. — Im Schieferthon II. 1276. — Surfusionszustand zur Rettung der plutonischen Hypothesen II. 1293 ff. — Im Thonschiefer II. 1276. — Umwandlungsprocesse II. 1245: nach Baryto-Calcit II. 1309, nach Barytspath I. 635 u. II. 1307, nach Bitterspath II. 1148, 1304, nach Bleiglanz II. 1313—1319, 1931, nach Bleioxyd, kohlensaurem, II. 1305, 2001, in Brauneisenstein II. 1259 u. 1337, nach Eisenglanz II. 1260 und 1319 ff., nach Eisenkies I. 932; II. 1259, 1260 u. 1319 ff., nach Eisenspath II. 1260 u. 1304, nach Fluſsspath I. 607; II. 1309—1313, ein groſsartiger Proceſs II. 223, 1310 ff., 1313, nach Gypsspath II. 1306, nach Heulandit II. 1320, nach Kalkspath II. 1146 u. 1299—1304, diese Pseudomorphose kann nur auf nassem Wege von Statten gegangen sein II. 1146, nach Kieselzinkerz II. 1305, 1880, nach Scheelit II. 1319 ff., 1977, in Speckstein II. 1114, 1261—1269, 1480, 1501, nach Stilbit II. 1320, in Wernerit (?) II. 418, nach Wolframit II. 1971, nach Zinkspath II. 1305, 1880. — Die Vegetation befördert die Verwitterung II. 1267. — Ein Versteinerungsmittel II. 230. — Seine Verwitterung II. 1266, Ursache derselben II. 1267. — Vorkommen II. 1269—1299. — Wasserblasen in ihm II. 1146. — Ein Zersetzungsprodukt von Silicaten II. 1295, 1298.

Quarz, derber, Faser- und Rasenquarz Glühverlust II. 1225—1226.

Quarz, farbiger, II. 1290.

Quarz, mürber, II. 753.

Quarz, opalhaltiger und opalfreier II. 1241.

Quarzbrocken mit dünnen, verglasten Ueberzügen II. 757.

Quarzbrockenfels II. 1272.

Quarzfels mit Glimmer II. 1270.

Quarzformation, edle, II. 1872.

Quarzgänge auf nassem Wege entstanden I. 607, 881, 882. — Ragen oft hoch über die Grauwacke hervor II. 730.

Quarzit II. 1273, mit Kalksteinen in inniger Verknüpfung II. 2345.

Quarzkrystalle, Bildung aus Flüssigkeiten II. 1278-1282, Bedingungen II. 1280 ff. — Bildung, künstliche, II. 1279-1282. — Bildung, pyrogenetische, nicht möglich II. 1287, die Bildg. schreitet

ununterbrochen fort II. 1285. — Chlorit zwischen zwei Q.-Krystallen II. 1285. — Einschlüsse in Q.-Krystallen II. 1287 ff., Beweise ihrer Bildung auf nassem Wege II. 1288. — Gebogene Q.-Krystalle II. 1285—1286. — Der kleinste Q.-Krystall ist nie auf pyrochemischem Wege entstanden II. 1287. — Verwachsung mit anderen Mineralien II. 1289. — Vorkommen groſser Q.-Krystalle in Gängen und Drusen, und kleiner in Gebirgsgesteinen, Contrast in Beziehung auf dieselben II. 1286.

Quarzlager, mächtige Bildungen von ihnen II. 1324.

Quarzschiefer geht in Glimmerschiefer und in Gneiſs über II. 1272, 1456.

Quecksilber, gediegenes, wahrscheinlich meist aus Zinnober hervorgegangen II. 2072.

Quecksilberhornerz II. 1933 ff., 2020.

Quecksilberoxyd, antimonsaures II. 1987.

Quecksilberoxydul, salpetersaures, seine Existenz zweifelhaft II. 1934.

Quellen, Absätze aus denselben I. 874 u. 905. — Im Ahrthal I. 144. — Allgemeines über dieselben I. 897—899. — Arsenik in ihnen I. 659; II. 2079, das häufige Vorkommen desselben ist von Bedeutung II. 2042, Ursprung II. 2090. — An dem Ausgehenden der Gänge werden sie häufig gefunden II. 796. — Q. aus Bächen und Flüssen, welche versinken I. 10. — Baryt in ihnen I. 416 u. 422, Barytsalze II. 2103, 2104, 2105. — Bestandtheile I. 227—232 u. 353, betragen in ihnen nie so viel als in den Salzsoolen I. 231, feste und gasförmige Best. I. 227—243, sind theils in Gesteinen schon vorhanden, theils werden sie durch deren Zersetzung gebildet I. 230 ff. und 369. — Q. und Brunnen, Ursprung der Kohlensäure I. 338. — Chlorüre in denselben I. 458—461. — Q. des Donnersberg, Armuth derselben I. 560, süſse Q. I. 558—559. — Eisen und Mangan, ihr Ursprung in denselben I. 410—411. — Eisenkies, dessen Ursprung I. 917—919. — Eisenocher-Absätze in groſsen Quantitäten I. 904. — Ihre Entstehung I 7 u. 227. — In Erhebungsthälern I. 49—50. — Q., welche die Erze abgesetzt haben, scheinen nicht wie unsere dermaligen Arsenik als prädominirendes Metall enthalten zu haben II. 2089. — Fluorcalcium in denselben I. 492. — Q., welche aus Flüssen entstehen I. 8—9, deren Temperaturverhältnisse I. 105—107. — Am Fusse des Teutoburger Waldes I. 11—24. — Gasentwicklung aus denselben I. 154. — Nicht auf dem Gipfel der Berge I. 38. — Q. von Gletschern I. 31—33, deren Temperaturverhältnisse I. 121—122. — Die Granaten liefern denselben verschiedene Stoffe I. 449, der Granit ebenfalls I. 447. — Hervorkommen I. 7. — Q. Islands, Ursprung der Kieselsäure I. 763. — Kali, Ursprung desselben in ihnen I. 403-409. — Kalk, Ursprung in ihnen I. 412—413. — Kalkcarbonat, Maximum in denselben I. 376 u. 379, Minimum I. 376. — Neben Kalkcarbonat Kalksilicat in denselben I. 346. — Der Kohlensäuregehalt bedingt nicht allein die Menge der fixen Bestandtheile I. 229. — Kohlenwasserstoff-Exhalationen aus ihnen II. 1748. — Q. aus krystallinischen Gebirgsarten, nur in ihnen Alkalien I. 456. — Für die Landwirthschaft ist ihre Untersuchung von sehr groſsem Werthe I. 597—598. — Lithion in denselben I. 439—440. — Magnesia, Ursprung in denselben I. 412—413, kohlensaure M. in geringer Menge in denselben I. 453 — Mangan, des-

Digitized by Google

sen Ursprung in denselben I. 410—411.—Mangansuperoxyd nicht als solches in Q. I. 422—423. — Metalle enthaltend II. 2078 ff., 2090. — Mineralien, welche die Bestandtheile denselben liefern I. 393-401. —Natron, Ursprung in ihnen I. 403-409. — Natronsalze gegen Kalisalze vorherrschend II. 985. — Salpetersaure Salze in Q. II. 125. — Q. aus sedimentären Formationen, deren Bestandtheile I. 453. — Q. von Seen herrührend I. 30, deren Temperaturverhältnisse I. 121—122. — Stickgas-Entwicklungen aus denselben II. 105 u. 107. — Strontian in denselben I. 414. — Temperaturverhältnisse überhaupt I. 83—84 u. 561 ff. — Auf Teneriffa, deren Temperatur I. 39. — Turmalin liefert denselben verschiedene Stoffe I. 448. — Unterirdischer Lauf I. 7. — Zu Upsprung, überaus mächtige Q. I. 144, 148. — Um so wärmer, je tiefer ihr Ursprung I. 136.

Quellen, aufsteigende, I. 40. — Absätze in Spalten können nicht von ihnen gebildet werden I. 608, 630 ff. — Absätze in den Kanälen können nicht durch sie bewirkt werden, nur ein einziger Fall ist denkbar II. 1027. — Allgemeine Bedingungen für dieselben I. 54. — Erze werden von ihnen nicht abgesetzt I. 907. — Im Flötzgebirge I. 41 u. 43—44. — Gangmassen können sie nur unter selten vorkommenden Bedingungen bilden I. 887; II. 814 ff. — Zwischen geschichtetem und ungeschichtetem Gebirge I. 45—48. — Groſse Geschwindigkeit ihres Aufsteigens I. 156. — Kalte neben warmen I. 140. — Zu Lippspring I. 153. — Temperaturverhältnisse I. 134—137. — In ungeschichteten Gebirgen I. 51—53. — Unterirdische Communication zwischen verschiedenen aufsteigenden Quellen I. 144.

Quellen, eisenhaltige, verstopfen den Ausfluſs von Mineralquellen I. 372.

Quellen, Gebirgsquellen, siehe Gebirgsquellen.

Quellen, heiſse, Entstehung in den Alpen I. 130—132. — Kieselsäure-Absätze aus denselben I. 877—878.

Quellen, incrustirende I. 872, 873, 896.

Quellen, intermittirende, I. 74—76.

Quellen, kalte, Absätze aus denselben II. 815, von Kalkcarbonat I. 894—896, von Kieselsäure I. 879—881. — In den Umgebungen des Laacher-See I. 53.

Quellen, periodische, I. 18, 32, 33, 74—76.

Quellen, Schwefel-Q., siehe Schwefelquellen.

Quellen, siedend heiſse, Kieselsäure in denselben I. 762.

Quellen, süſse, alkalische Silicate in ihnen I. 771 ff. — Aus Basalt und aus der Braunkohlenformation I. 549—550. — Ihre Bestandtheile lassen die löslichen Salze in den Gesteinen erkennen I. 597. — Des Donnersberg I. 558—559. — Erdige Silicate in ihnen I. 771 ff. — Gasentwicklung aus ihnen I. 344. — Kieselsäure in ihnen vorzugsweise an Kalk und Magnesia gebunden I. 510, 781. — Warum sie nicht selten eben so viel kohlensauren Kalk als Säuerlinge enthalten II. 1128. — Aus krystallinischen Gesteinen I. 548 u. 551—552. — Qualitative Prüfung I. 541.

Quellen, warme, (siehe Thermen), I. 83 u. 186—187. — Absätze aus denselben I. 891-893. — Die Chlorüre nehmen mit der Temperatur zu I. 147. — Definition I. 186. — Entstehung I. 189. — Temp.-Zunahme nach dem Innern, normales Verhältniſs I. 157. — Sind ganz allgemein verbreitet I. 188. — Veränderliche I. 190 ff. — Zeichnen sich keineswegs durch Reichhaltigkeit an Bestandtheilen aus

I. 232. — Zu Aberdeen I. 52, Aix les bains, Baden, Brida, Courmayeur, St. Didier I. 48, Driburg I. 49, Gastein I. 229—232, St. Gervaise, Grenoble, Herrenalb I. 48, Lavey I. 48, 132, Leuck I. 47, 48, 127, 129 ff., Liebenzell, Marienbad I. 48, Meinberg I. 49, Montiers I. 48, Münster am Stein I. 54, Naters I. 48, in den penninischen Alpen I. 47, Pfäffers I. 229—232, in den Pyrenäen I. 45, zu Pyrmont I. 49, Rothenfels, Saute de Pucelle I. 48, Wildbad I. 48 u. 52. — Ursprung warmer Q. I. 130 ff.

Quellwasser aus buntem Sandstein sehr rein I. 561.

R.

Räderthierchen, aufserordentliche Vermehrung I. 980.

Ragozi-Brunnen, Kohlensäure-Entwicklung I. 253.

Rapilli, deren rasche Zersetzung II. 1385.

Raseneisenstein, Absatz aus Gewässern I. 940 ff. — Bildung I. 455, 940 ff. — Gehört zu den jüngsten Bildungen I. 947. — Infusorien in ihm I. 946, deren Entwicklung ist eine coordinirte Erscheinung I. 947. — Vorkommen I. 940 ff.

Rauchtopas, Glühverlust, II. 1226.

Realgar, Umwandlungsprocefs in Pharmakolith II. 1988-1989.

Reaumur's Porcellan aus Glas entstanden II. 247.

Reelsen, Kohlensäure-Entwicklung I. 296, 297.

Remalit I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Resina, Kohlensäure-Entwicklung I. 294.

Retinalith I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Retinit seltener als Bernstein in Braunkohlen II. 1799. — Wie er sich aus Holz gebildet haben kann II. 1789, mit bedeutendem Verluste II. 1797.

Rhein, die Absätze oberhalb des Bodensee enthalten kohlensaure Salze II. 1581—1582, sie enthalten das Material zur Bildung des Kalkglimmerschiefer II. 1582, frühere Absätze des Rh., der Löfs II. 1582, Zusammensetzung II. 1583 ff., siehe Löfs. — Letzte Absätze des Rh., der Thon braust manchmal mit Säuren II. 1585, Analysen II. 1586, seine Absätze im Rheinthal II. 1619 ff. würden nach ihrer Erhebung durch ein Bindemittel Conglomerate, Sandsteine und eine dünne Thonschieferschicht liefern II. 1620. — Die Absätze in allen Perioden sind einander ähnlich II. 1586. — Analyse II. 1511. — Wie viel Austernschalen von dem durch den Rhein dem Meere zugeführten kohlensauren Kalk gebildet werden können II. 1524. — Sein Gerölle stürzte in das damalige Meer II. 1619. — Rhein-Geschiebe, Kalksinter auf denselben II. 1189. — Wie viel kohlensaure Magnesia er dem Meere zuführt II. 500, 1154. — Bedeutende jährliche Schwankungen im Gehalte oberhalb des Bodensee II. 1530. — Der Lauf des Rhein in früherer Zeit II. 1585, 1598. — Seine Mündung in das Meer nach der Erhebung des Schiefergebirges II. 1619. — Schwebende Theile, die Carbonate, welche in ihnen fehlen, finden sich im aufgelösten Zustand II. 1579, sind einem Dachschiefer in der Zusammensetzung ähnlich II. 1578, erscheinen als eine zeolithartige Masse II. 1577, nur die feinsten gelangen in das Meer II. 1617, Menge derselben II. 1575—1576, die suspendirten Kalktheilchen in den Bächen aus dem Kalkgebirge werden vom Rheinwasser aufgelöst II. 1579—1580, sie kommen nicht in das Meer, und können nicht im offenen Meere gedacht werden II. 1580, wie Thonschiefer aus ihnen entstehen kann II. 1578,

Digitized by Google

ihr Ursprung ist in den Gebirgen unterhalb der Schweizer-Seen zu suchen II. 1581. — Vergleichung der schwebenden mit den aufgelösten Theilen des Rhein II. 1579, Zertheilung, auſserordentlich feine, II. 1577, Zusammensetzung derselben bei Bonn und oberhalb des Bodensee II. 1576—1577. — Wassermenge bei Basel im Verhältniſs zu der des Bodensee II. 1530, bei Emmerich II. 1524.

Rheinbaiern, die Melaphyre daselbst II. 618—619.

Rhodalit I. 801.

Rhodium, gediegenes, Bildung II. 2061. — Vorkommen II. 2057, 1261, wahrscheinlich auch im Silber II. 2060.

Rhodonit I. 814. — R. und Bustamit, zersetzter, II. 871. — Zersetzung in Braunit II. 560, in Pyrolusit II. 557—558.

Rhöngebirge, Säuerlinge I. 244.

Rhone, Analyse II. 1513. — Ihr Delta II. 1600. — Von wie vielen Gletschern sie Wasser aufnimmt II. 1530. — Ihre bedeutenden jährlichen Schwankungen im Gehalte oberhalb des Genfersee II. 1530.

Riepoltsau, Mineralquelle, enthält eine Spur von Chlorkalium I. 405.

Riesengebirge, Säuerlinge I. 244.

River Red, Erhöhung seines Bettes II. 1535.

Roccamonfina, sein Krater ist einer der gröſsten II. 2284.

Rocky Hill, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1750.

Roisdorf, Kohlensäure-Entwicklung I. 249, 260, 307, 352. — Mineralwasser, dessen Analyse I. 381, enthält Kali I. 408.

Romeit II. 1987.

Roselan I. 802.

Roselit II. 1988.

Roth-Arsenik-Nickel II. 1951, oxydirt sich zu Nickelocher II. 1951.

Rothbleierz, Bildung, wahrscheinliche, II. 1983—1984. — Chromsaures Kali bewirkt in einer Lösung von kohlensaurem Bleioxyd in kohlensaurem Wasser eine intensiv gelbe Färbung II. 1984. — Ursprung von zersetztem Bleiglanz II. 1983. — Vorkommen II. 1982 ff., warum ein so seltenes II. 1985.

Rothbraunsteinerz I. 813.

Rotheisensteine, (siehe auch Eisenoxyd). Entstehung II. 1084. Feldspathkrystalle in ihnen II. 1063. — Hydratwasser, dessen Fortführung in gewöhnlicher Temperatur II. 1349. — Labradorporphyr, Verhalten zu R. II. 568 ff., 806, 1083. — Mandelsteine, Verhalten zu R. II. 1083. — Die rothe Farbe des R. läſst nicht unbedingt auf Abwesenheit des Wassers schlieſsen II. 1349. — R. und Schalsteine, ihr Verhalten zu Grünsteinen und zu den Gesteinen des Schiefergebirges, evidente Beweise für die neptunische Bildungen II. 1059—1098. — Umwandlungsprocesse: nach Brauneisenstein II. 1345 ff., nach Eisenkies II. 1355, nach Eisenspath II. 1341 ff., 1344, ob die Umwandlung unmittelbar erfolgt II. 1345, nach Fluſsspath II. 1337, nach Würfelerz II. 1353 ff. — Ein Vererzungsmittel II. 232. — Ob R. noch Wasser enthalten kann II. 1345. — Zweimaliger Wechsel der Substanz von braunem Glaskopf zu rothem und selbst zu Eisenglanz und von diesem wieder zu Eisenspath II. 1348. — Verhalten II. 2023.

Rotheisensteingänge und Zinnerzgänge, Verhalten II. 2023.

Rothgültigerz, Umwandlungsproceſs in Eisenkies II. 1339 ff., 1938, in Silber II. 2065, in Silberglanz II. 1934, 1938, in Strahlkies II. 1339 ff., 1938. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1937 ff.

Rothkupfererz, Umwandlungsproceſs in Brauneisenstein II. 1338 ff., 2047, nach Buntku-

pfererz II. 1924, nach Kupfer an der Atmosphäre II. 277, in Kupfer II. 2045, in Kupferlasur II. 2046, in Malachit II. 2045, in Stilpnosiderit II. 1339, 2047. — Vorkommen II. 2045.

Rothliegendes, Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit gebildeten Absätze II. 1614.

Rothspieſsglanzerz II. 2041.

Rothzinkerz, Umwandlungsproceſs nach Zinkblende II. 2043. — Vorkommen II. 2043.

Rubellan II. 1422.

Rubinglimmer, Wassergehalt II. 1349.

Rutherfordit II. 1958.

Rutil, (siehe Titansäure). Dem Titaneisen beigemengt II. 1957. Vorkommen und Zusammensetzung II. 2036—2037.

Rutschflächen II. 2094.

S.

Saalbänder im Basaltgang II. 762. — Von glasiger Lava II. 759.

Saatzen, Kohlensäure-Entwicklung I. 296, 297.

Sachsen, Turmalinfels daselbst II. 444.

Säuerlinge, (s. Kohlensäuerlinge). Bildung I. 271—273. — Gas, absorbirtes, in denselben I. 307. — Kalk- oder Magnesiasilicat kann nicht in ihnen existiren, wohl aber in süſsen Quellen I. 510—511. — Temperatur derselben keine Folge von absorbirter Kohlensäure I. 293—294.

Säuren, und Granaten, Verhalten II. 470. — S. und Halpopale, Verhalten II. 1233. — Nur Magnesiaglimmer wird von ihnen aufgeschlossen II. 1450 — S. des Schwefels I. 646—668.

Sahlit siehe Augit; in Speckstein umgewandelt II. 517, 518, 552.

Salmiak am Aetna II. 119. — In Central-Asien II. 120. — Am Hekla II. 119. — Im Kochsalz II. 116, 117. — Auf Lancerote II. 119. — Aus dem Salzrückstande des Meerwassers sublimirt II. 116, 121. — In den Solfataren von Puzzuoli II. 119. — In Volcano II. 119. — Aus Vulkanen überhaupt II. 119. — Aus Vulk. Asiens II. 120.

Salmiak-Sublimate bei Erdbränden II. 122.

Salpetersäure aus der atmosphärischen Luft durch elektrische Funken II. 123. — Deren Bildung auf Ceylon II. 111—112. — Im Hagel II. 111. — Im Regenwasser nach Gewittern II. 110. — Wird nicht im Wasser von Seen, Flüssen und Quellen gefunden II. 123 ff., dagegen II. 125, 126, 1511 ff.

Salzbilder, Chlor, Brom und Jod scheinen stets gegenseitige Begleiter zu sein II. 1949.

Salze, in der Ackererde, Zersetzung I. 596. — S. und deren Auflösung im Salzthon I. 166—168. — Gesteine imprägnirt mit denselben I. 146—147. — S., welche mit und ohne Krystallwasser krystallisiren I. 538—540. — S. von ungleicher Löslichkeit im Wasser I. 442. — S. im Meere, (siehe unter Meere), I. 571—572, ältere Ansichten über ihre Entstehung I. 580, neuere darüber I. 581—588, werden dem Meere durch Flüsse zugeführt I. 573, rühren in ihm von krystallinischen Gesteinen her I. 574—579.

Salze, alkalische, ihre Zersetzung im Meere durch Pflanzen I. 864—865.

Salze, antimonsaure, II. 1986 ff. — Wie sie entstehen können II. 2041.

Salze, arseniksaure, II. 1987 ff. — Sind vielleicht in Kalkabsätzen der Quellen zu finden II. 2091.

Salze, borsaure, und Borsäure I. 669—691. — Der Borsäure Verflüchtigung aus denselben I. 674. — Im Meere wahrscheinlich I. 688—689.

Salze, chromsaure, II. 1982 ff.

Digitized by Google

Salze, kieselsaure, siehe Silicate.
Salze, kohlensaure, I. 402—456; II. 1990 ff. — Absätze II. 812—813. — Auflösung durch Kohlensäure I. 279. — Bildung II. 1990ff.—Gebirge,aus Carbonaten bestehend, der gröſste Theil der Carbonate kehrt wieder aus ihnen im löslichen Zustande in das Meer zurück, nicht so aus den aus Thonschiefer bestehenden II. 1172, 1173. — In Gewässern I. 842, kohlensaurer Kalk ein Fällungsmittel derselben II. 1208. — In krystallinischen Gesteinen sind Zersetzungsprodukte I. 238. — Pseudomorphosen nach Kalkspath II. 1207. — Umwandlung in Silicate auf nassem Wege II. 789—790. — Verbunden mit einem Silicat I. 833. — Zersetzte kohlens. Salze, aus denselben Kohlensäure I. 349.
Salze, kohlensaure, alkalische; neben ihnen können alkalische Silicate existiren I. 825. — Von Kieselsäure beim Kochen zersetzt I. 822—823.
Salze, kohlensaure, metallische, werden durch Schwefelwasserstoff zersetzt, selbst diejenigen, deren Metalloxyde aus ihren Verbindungen mit stärkeren Säuren durch Schwefelwasserstoff nicht gefällt werden II. 2123.
Salze, lösliche, in Dornsteinen wenige enthalten II. 1049.
Salze, molybdänsaure, II. 1975ff.
Salze, niobsaure, II. 1959 ff.
Salze, pelopsaure, II. 1959 ff.
Salze, phosphorsaure, I. 692 ff. Bildung I. 724, II. 2005 ff. — In den Excrementen I. 751. — Werden häufig von Fluorüren begleitet I. 707. — In allen Gewässern I. 740. — Menge der phosphors. Salze, welche Quellen auf die Erdoberfläche bringen I. 739. — Im organ. Reiche I. 708. — Resultate I. 755 ff. — Vorkommen im Mineralreiche I. 692 ff. — In vielen Gebirgsarten I. 695 ff., indirekter Beweis dafür I. 696.
Salze, salpetersaure, Bildung II. 111 auch aus Ammoniak und Ozon II. 112. — In Flüssen II. 126. — In Gewässern überhaupt II. 124. — Im Meere II. 126. — In Pflanzen II. 128. — Pflanzen scheinen sie zu zersetzen II. 129. — In Quellen II. 125. — Nicht in Salzsoolen und im Steinsalz II. 129. — Liefern den Pflanzen Stickstoff II. 128. — Vorkommen II. 111.
Salze, schwefelsaure, I. 529—645; II. 2011 ff. — Barytsilicat, Verhalten zu denselben I. 613. — Bildung in Solfataren II. 167, sind meistens die ältesten Bildungen unter den Metallsalzen II. 2011. — Fällung durch kohlensauren Kalk II. 1209. — In krystallinischen Gesteinen überhaupt I. 530 u. 564, in solchen in der Glühhitze I. 589-590. — In Lava I. 648. — Löslichkeit, sind meist leichtlöslich und kommen deſshalb selten im festen Zustande vor II. 2011. — Metalloxyde, schwefelsaure, Bildung aus Schwefelmetallen II. 2011. — In Mineralien I. 531. — In dem Nebengesteine eines Barytspathganges I. 609. — Nicht aus dem Porphyr des Rheingrafenstein und in Quellen aus Syenit des Felsberg, aber in der Asche des auf ersterem gewachsenen Buchenholzes II. 177, 178. — Ihre Reduktion ist ein Akt der Vegetation II. 2127 ff. — Resultate I. 641 ff. — In Solfataren II. 168. — Zersetzung durch sauren, kohlensauren Kalk II. 1200—1202. — Zersetzungsprocesse der Carbonate und Phosphate der Alkalien und alkalischen Erden u. s. w. II. 2011.
Salze, tantalsaure II. 1959 ff.
Salze, vanadinsaure II. 1985.
Salze, wolframsaure II. 1962 ff.
Salzgebirge, Wasserzunahme in denselben I. 323—326.
Salzquellen genährt durch Bäche I. 200. — Aufsteigende S. in Westphalen, Temperaturverhältnisse I. 141.

Salzsee am Arsargar, Analyse II. 1742.
Salzsee, Bittersalzsee, am Kigatsch II. 1740.
Salzsee, Bogdo-See, II. 1741.
Salzsee, Elton-See, siehe Elton-See.
Salzsee, Great Salt Lake, II. 1744—1747.
Salzsee, Indersk'scher Salzsee, II. 1742.
Salzsee, Oroomiah-See, siehe Oroomiah-See.
Salzsee, Rother, bei Perekop, Analyse II. 1740.
Salzsee, Siwasch oder das Faule Meer II. 1742.
Salzsee, Todtes Meer, siehe Todtes Meer.
Salzsee, Tschakrakskoi, Analyse II. 1742.
Salzsee, Tusly Analyse II. 1741.
Salzseen, steigt Chlornatrium und Chlormagnesium bis zu einem gewissen Maximum: so kann kein schwefelsaurer Kalk aufgelöst sein II. 1742. — In der Kirgisen-Steppe und in der Krym II. 1739, Analysen II. 1740 ff. In Russland, groſse Zahl liegen tiefer als der Ocean oder in gleichem Niveau mit ihm II. 1730, der Salzgehalt rührt von salzhaltigen Flüssen und Bächen her II. 1730, mehr oder weniger dicke Salzlager am Boden II. 1731.
Salzsoolen, Analysen II. 1690 ff., Resultate dieser Analysen II. 1703 ff. — Chlormagnesium beträgt in nur wenigen Salzsoolen mehr als im Meerwasser II. 1704. — Der Kochsalzgehalt sinkt sehr selten bedeutend unter den im Meerwasser herab II. 1704. — Dem Sättigungspunkte nahe Salzsoolen kommen der Zusammensetzung des Steinsalz sehr nahe II. 1708. — Die Salzsoolen, welche die gröſste Menge von Salzen enthalten, enthalten auch die gröſste Menge Kochsalz II. 1703. — Salzsoolen aus dem Salzthone I. 169. — S., schwache, kommen nicht aus Steinsalzlagern I. 172 ff.; II. 1703. — Der schwefelsaure Kalk beträgt meist weniger als im Meerwasser II. 1706. — Die schwefelsaure Magnesia beträgt in nur wenigen S. mehr als im Meerwasser II. 1704. — S. in reinem Steinsalz entstanden, nehmen beim Aufsteigen noch Salze auf II. 1709. — S., welche mehr als das Steinsalz von anderen Salzen halten, können nicht durch bloſses Auflösen desselben entstehen II. 1708. — Vorkommen: in Amerika II. 1699, diese enthalten keine Spur von schwefelsauren Salzen, aber Chlorbaryum II. 1700, in Baiern II. 1697, in England II. 1698, in Hannover und Hessen II. 1694, in Preuſsen II. 1690, in Sachsen-Weimar II. 1694, in Würtemberg II. 1696. — Zusammensetzung, Einfluſs pseudomorpher Processe auf dieselbe II. 1684.
Salzthon, Analysen II. 1725 ff. — Auflösung des Salzes in demselben I. 166—168.
Salzwassersäule, unten sammelt sich eine stärkere Lösung als oben II. 1711.
Sand enthält wenig oder gar kein Eisenoxydul I. 946.
Sandstein von Fontainebleau, Braunkohlen-Sandstein II. 1640. — Krystallisirter, wie seine Bildung zu denken ist II. 1145.
Sandstein, Fucoidensandstein II. 1635.
Sandstein, Grauwacken-S., Bindemittel II. 1630, 1641.
Sandstein, Grünsandstein, Analyse II. 1638 ff.
Sandstein in der Jura-Formation, Analyse II. 1635.
Sandstein der Keuperformation II. 1634. — Gehen allmälig in die mittleren Liasschichten über II. 1635.
Sandstein, Quader-S. (siehe Kreideformation). Analysen II. 1636—1637.
Sandstein, säulenförmiger, in Berührung mit Basalt II. 754 ff.

Digitized by Google

Sandstein, Steinkohlen-S. II. 1630, 1631, 1641. — Analyse II. 1631.

Sandstein, tertiärer, (Molassen-S.). Analysen II. 1639.

Sandsteine durch Augitporphyre gehoben II. 768. — Bindemittel II. 1274, 1630 ff., wie sie dem Sande zugeführt werden II. 1641 ff., kieseliges Cement II. 303, 1324. S., deren Bindemittel sich herausschlämmen läſst, werden leicht zerstört II. 1637—1638. — Kohlensaurer Kalk als Bindemittel II. 1641. — Künstlich gebildet II. 1274. — Sogenannte krystallisirte S. II. 1685 ff., sind Pseudomorphosen nach Steinsalz, meist verschobene Würfel II. 1686, Analyse II. 1686. — Opal ein Bindemittel II. 1244. — S. der permischen Formation, Verirrungen in Betreff ihres Ursprunges II. 1614. — Quarz, krystallinischer, in ihnen II. 1273 ff. Quarzkörner, eckige, in ihnen II. 1275. — Aus dem Rothliegenden II. 1631, 1641. — Der Sand zu ihrer Bildung konnte nur durch Störung und Fluth auf dem Grunde der Flüsse und des Meeres fortgeführt werden II. 1827. — Veränderter und unveränderter S. Verhalten zu Säuren II. 755. — Verbleichen der rothen Farbe der S. II. 753, ein Reductionsproceſs II. 754. — Im Wasser weichen fast alle Sandsteine etwas auf II. 1640.

Sandsteine, bunte, II. 1631. — Analysen II. 1632, Folgerungen II. 1633. — Bindemittel II. 1324. — Bindemittel, thoniges, der bunten Sandsteine wird leicht durch Regenwasser fortgeführt II. 1634. — Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit gebildeten Absätze II. 1615. — Gimmer in ihnen II. 1459. — Bunter, grob gepülverter S., Analyse eines aus ihnen abgeschlämmten weiſsen, zarten Pulvers II. 1324. — Organische Ueberreste in ihnen II. 755.

Saphir im Basalt II. 2166. — Bildung II. 2166.

Sauer I. 15.

Sauerstoff, absorbirter, Quellen II. 38. — In der Atmosphäre, Schwankungen II. 29, 56 ff. — Wird der Atmosphäre fortwährend entzogen II. 29. — In Feldspathen, Verhältniſse II. 900—901. — S. und Kohlensäuregas variiren wenig in der Atmosphäre II. 30. — S. ist ein permanentes Gas II. 47. — S. und Stickgas in Begleitung von Kohlensäure I. 308—309. — S.-Verbindung mit Stickstoff II. 110. — Bei Umwandlungsprocessen wichtig II. 243.

Saugschiefer aus Schalen der Panzer-Infusorien bestehend I. 977.

Saussurit II. 949, 950, 1094.

Scarbroit I. 801.

Schagdag, die ewigen Feuer II. 1748.

Schalsteine II. 1060 u. 1064. — Analysen II. 1069—1070. — Bildung II. 1071—1072, 1181—1182. — Chlorit in ihm II. 1062. — Gemengtheile II. 1059 ff. — Mit Grünsteinen in inniger Verknüpfung II. 1064. — Am Harz II. 1064. — Hornstein in ihm II. 1062. — Mit Kalkspath erfüllt II. 1061. — Geht in Kalkstein über II. 1060, 1061, 1073. — Kieselschiefer in ihm II. 1062. — Labradorkrystalle in ihm II. 1062. — Magneteisen in ihm II. 584. — Im Nassauischen, deren Bildung jünger als die Haupterhebung des ganzen Schiefergebirges II. 1059. — Gegen die plutonische Bildung II. 1064. — Sch. und Rotheisensteine, Verhalten zu Grünsteinen und zu den Gesteinen des Schiefergebirges, evidente Beweise für die neptunische Bildung II. 1059—1098. — Mögliche Umwandlung aus Thonschiefer und Grünstein II. 1071 ff., 1086. — Mit Versteinerungen II. 1072.

Schalsteinporphyr II. 336 ff. — Feldspathkrystalle in seiner Grundmasse II. 1062—1063.

Scheelit, Bildung in Drusenräumen II. 1965. — Sch. und Kalksilicate II. 1973. — Umwandlungsprocesse in Quarz II. 1319, 1977, in Wolframit II. 1976, Versuche, diesen pseudomorphen Procefs nachzuweisen II. 1976—1977, nach Wolframit II. 1969 ff., der diese Pseudomorphose begleitende Brauneisenstein und Eisenocher wahrscheinlich ein Zersetzungsprodukt des Wolframit II. 1970, wie dieser Procefs zu begreifen ist II. 1970. — Vorkommen II. 1971. — Wasser, kochendes, entzieht dem künstlichen wolframsauren Kalk Wolframsäure II. 1973. — Wolframsäure, überschüssige, in welcher Verbindung sie vorhanden ist II. 1971 ff., Analysen und Berechnungen der überschüssigen Säure II. 1972, Ausscheidung von Wolframsäure II. 1973. — Wolframsaurer Kalk, künstlicher, Bildung aus schwefelsaurem Kalk und aus Kalkbicarbonat II. 1774—1975, Analyse II. 1976. — Zusammensetzung II. 1971.

Scheererit II. 1803.

Schichten in den ältesten silurischen Alaunschiefern I. 927—928. — Sch., welche die Menschenknochen bilden I. 739. — Verrückung derselben durch Fortführung von kohlensaurem Kalk II. 1087.

Schichten, mergelige, in denselben Magnesiacarbonat II. 1158—1160.

Schichtung kann durch Umwandlungsprocesse verloren gehen oder erhalten werden II. 319, 1100, 1191.

Schieder, Kohlensäure-Entwicklung I. 286, 293.

Schiefer, grüne, siehe Grünschiefer.

Schiefer, kalkiger, Umwand- in Hornfels kann nicht vom Melaphyr auf plutonischem Wege bewirkt worden sein II. 1013, 1014, durch Verdrängung des kohlensauren Kalk durch Quarz II. 1013, Umwandlungsprocefs in festen Hornstein II. 1011, 1349.

Schiefer, Uebergangs-Schiefer, Analyse II. 2306.

Schieferreste im Porphyr II. 319.

Schieferthon, seine Alkalien I. 857, 858. — Analysen II. 1662. — Ausfüllungsmasse von Baumstämmen II. 1843. — In der Ausfüllungsmasse der Calamiten II. 1832. — Baumstämme in ihm II. 1826. — Eisenoxydul in ihm I. 951. — Die Hauptniederlagen der schönsten Pflanzenreste und des Sphärosiderit II. 1613. — Wenig Kalksilicate in ihm II. 778. — Umwandlung in Kieselschiefer II. 753. — Verschiedenartige Schichten in ihm II. 1826. — Seine Zusammensetzung kommt mit der der erdigen Bestandtheile der Steinkohle überein II. 1771, 1861.

Schilfglaserz II. 1941.

Schillerspath I. 777. — Als Serpentin angeführt II. 1473.

Schlacken, vom Eisenschiefer, ihre Krystallform nicht die des Augit, sie ist nicht zu bestimmen II. 773. — Von der Insel Ferdinandia, Zusammensetzung II. 669. — Deren rasche Zersetzung II. 1385.

Schlacken-Massen, Feldspath-Bruchstücke in ihnen II. 731. — Deren mürbe Beschaffenheit II. 733. — Mit Quarzen II. 733. — Mit eingeschlossenen Thonschiefer-Brocken, deren Veränderung II. 731 ff., 761.

Schmelzbarkeit ändert sich bedeutend, wenn amorphe Massen in krystallinische übergehen II. 2343.

Schmirgel, Vorkommen II. 2167.

Schönebeck, Abnahme der Ergiebigkeit des Gehaltes I. 219. — Soolen und Bohrversuche I. 219—220.

Digitized by Google

Schönberg, Kohlensäure-Entwicklung I. 296, 297.
Schorlamit II. 1958.
Schrifterz II. 1956.
Schrötterit I. 802.
Schwarzgültigerz, Umwandlungsproceſs in Eisenkies II. 1339 ff., 1938, in Strahlkies II. 1339 ff., 1938. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1938.
Schweden arm an warmen Quellen I. 188.
Schwefel II. 139-164. — Absatz aus Schwefelwasserstoff I. 767. — Bildung, gleichzeitige, von Schwefel und Gyps im kohlensauren Kalk durch Schwefelwasserstoff II. 143. — Bildg. aus zersetztem Schwefelwasserstoff I. 651; II. 142, 144, 148 ff., 154, 158 ff., 161 u. 171, B. aus Schwefligsäuregas II. 148. — Sch. mit Bitumen II. 154. — In Braunkohlen II. 142. — In Drusenräumen II. 148. — In dem nördlichen Europa II. 153. — Existirte nicht vor dem Erscheinen des organischen Reiches II. 162. — In Gängen II. 147, 148 u. 153. — Gediegener Sch. I. 534 enthält Bitumen II. 141. — Mit Gyps II. 154. — Sch. von zersetztem Gyps II. 155. — In Kratern I. 651. — Aus Mineralquellen II. 141. — Organische Substanzen bedingen die Bildung des Sch. II. 163. — Keine primäre Bildung II. 149 u. 164. — Säuren desselben I. 646-668. — In Sicilien II. 152. — In Solfataren II. 140, 171. — In Spanien II. 153. — Mit Steinsalz II. 154. — Im Vesuv II. 143. — Versuche in den Solfataren von Puzzuoli II. 140, 166. — Vorkommen II. 27, als Absatz von Mineralquellen II. 139 ff. — In Vulkanen II. 147.
Schwefel-Absätze und Wasserdämpfe II. 157.
Schwefelarsenikmetalle, welche Silbererze begleiten, enthalten Silber II. 2063.
Schwefelblei, zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Schwefel-Calcium II. 156 ff. — Versuche II. 157. — Zersetzung II. 156.
Schwefeleisen, Umwandlung in Eisenoxyd mit Beibehaltung der Form durch einen Strom von Luft und Wasserdampf II. 2068.
Schwefelgold kommt nicht vor II. 2051.
Schwefelkadmium, zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber. II. 2019.
Schwefelkupfer, Bildung im Meerwasser aus Kupfermünzen II. 1557. — Aus löslichen Kupfersalzen II. 234. — Wird durch Oxydation leicht fortgeführt II. 1912. — Umwandlungsproceſs in Kupferoxyd mit Beibehaltung der Form durch einen Strom von Luft und Wasserdampf II. 2068. — Zersetzt eine gewisse Menge Chlor- und Bromsilber II. 2019.
Schwefelmetalle, Alter, verschiedenes, II. 1903 ff. Bildung II. 960, 1094, ob sie primäre Bildungen sind II. 54. — In Eisenspath eingesprengt sind später als dieser gebildet II. 2130 ff. — In Gängen II. 2123, sind nicht als solche in dieselben geführt worden II. 1867, 1905, ein organisches Reich muſste ihr vorhergegangen sein II. 2126. — Künstliche Schwefelmetalle mit Metallglanz II. 1906—1907. — Natürliche Sch. decrepitiren beim Erhitzen, künstliche nicht II. 1905. — Können nur durch Oxydation ihrer Bestandtheile fortgeführt werden II. 1923 ff. — Nur eine einzige Pseudomorphose eines Schwefelmetall nach oxydirten Verbindungen seines Metalls, Bleiglanz nach Pyromorphit, ist bekannt II. 1904, Folgerungen hieraus II. 1904—1905, solche Pseudomorphosen auf künstlichem Wege in erhöhter Temperatur II. 198, würden im Mineralrei-

Digitized by Google

che zu finden sein, wenn darin pseudomorphose Processe durch Hitze von Statten gingen II. 1364—1904. — Silber kann in ihnen nicht mit Brom oder Chlor verbunden sein II. 2019. — Sch., welche Silbererze begleiten, enthalten Silber II. 2063. Sch. in Spalten im Sohlengestein eines Flammofens II. 1905.

Schwefelmetalle, zusammengesetzte, Bildung in Uebereinstimmung mit ihrem Vorkommen in Quellen II. 2126 siehe auch Erze.

Schwefelplatin, Löslichkeit in reinem Wasser II. 2058. — Vorkommen nicht nachgewiesen II. 2059.

Schwefelquellen, Entstehung I. 654—655. — Nur in jüngeren sedimentären Formationen II. 178—179. — In den Pyrenäen, ausströmende Gase I. 309. — Enthalten Verbindungen von Schwefellebern und Schwefelwasserstoff II. 1702.

Schwefelsäure, Bildung I. 650. — Im Feldspath I. 473. — In Gewässern der Krater I. 650—657.

Schwefelsilber, Bildung im Meerwasser aus Silbermünzen II. 1557. — Wird durch Wasserdämpfe reducirt I. 235, und das Silber erscheint im künstlichen Schwefelsilber in denselben baum-, moos- und drathförmigen Gestalten, wie das gediegene II. 2067 ff.

Schwefelwasserstoff, Bildung aus Schwefelquellen und faulenden organischen Substanzen I. 653. — Bildung in Sicilien II. 158. — Ein Fällungsmittel der Metalle im Meerwasser I. 658 ff. — Sch. und Gyps in ihren gegenseitigen Beziehungen II. 164—185, Gyps von Sch. geliefert II. 140. — Kalk, kohlensaurer, Umwandlung durch Sch. in schwefelsauren I. 652. — Sch. mit Kohlensäure- und Kohlenwasserstoffgas I. 662—663. — In Kohlensäure-Exhalationen I. 305. — Langsame Oxydation desselben liefert Schwefelsäure II. 166. — Schwefel von ihm geliefert II. 140. — Mit Stickgas I. 662—663. — Wirkt auf Trachyt und andere Gesteine zesetzend II. 2249. — Verbrennung II. 166. — Umwandlung in Schwefelsäure II. 165. — Vorkommen nie rein I. 664. — Sch. und vukanische Erscheinungen II. 159. — Sch. wird vom Wasser absorbirt, Schwefel scheidet sich ab II. 166. — Mit Wasserdampf I. 662 ff., in den Wasserdämpfen sehr wenig Sch. II. 160. — Wirkung poröser Körper II. 166. — Wirkungsart auf Silicate I. 766—768, auf metallische S. II. 1895. — Zersetzung von Gesteinen durch denselben I. 652, 677; II. 167 ff., 181, ähnlich der durch Kohlensäure II. 172. — Die Zersetzungsprodukte II. 167, scheiden sich lagerförmig aus II. 173.

Schwefelwasserstoff-Exhalationen I. 661; II 2123. — Alter, sie reichen bis zu den ältesten organische Ueberreste enthaltenden sedimentären Formationen II. 2130. — Aus artesischen Brunnen I. 64. — In Gängen II. 2124—2125. — In den Gas- und Dampfexhalationen Islands sollen sie nicht organischen Ursprungs sein II. 2126, dagegen II. 2127. — Sch.- und Kohlensäure-Exhalationen I. 664. — Von Kohlenstoff bedingt II. 180. — Mitten im krystallinischen Gebirge II. 179. — Minima der Schwefelwasserstoff-Exhalat. wirken noch auf Metalle und metallische Verbindungen II. 2124. — In Sicilien II. 158, beim Emporsteigen einer neuen Insel II, 144, würden die mächtigsten Erzgänge gebildet haben II. 2124. — Aus Solfataren I. 648, 660, 665—666; II. 144 ff. — Aus zersetzten Seegräsern I. 925. — Groſse Verbreitung derselben II. 2123 ff.

Digitized by Google

— Auf vulkanischen Inseln II. 180, 181, 182. — Vorkommen II. 145.
Schwefelwismuth zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Schwefelzink (siehe Blende) zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Schwefelzinn, zersetzt eine gewisse Menge Brom- und Chlorsilber II. 2019.
Schwefligsäuregas II. 166. — Gyps nicht aus demselben II. 182—185. — Die glühende Lava liefert das Material I. 648. — In den Rauchsäulen des Vesuv I. 647. — Sch. und Schwefelwasserstoff, Resultate I. 667 ff. — Nur bei vulkanischen Wirkungen I. 649 ff., 665 ff.
Schwerbleierz II. 2048.
Schwimmstein, Analyse II. 1266. — Aus Feuerstein entstanden II. 1265.
Sciacca, Kohlensäure-Entwicklung I. 250. — Auſserordentlich vieleSchwefelquellenII.144.
Sedimente, siehe Absätze.
See, südöstlich des kleinen Ararat, Analyse II. 1544.
See, Fuciner, II. 1534.
See von Gérarmer II. 1533.
See, Kopaischer, I. 68; II. 1534.
See, Phonia, II. 1534.
See bei Taschburun, ein Natronsee, Analyse II. 1544.
See Tiberias giebt dem Jordan Ursprung II. 1721. — Liegt unter dem Mittelländischen Meer II. 1723.
Van-See, ein Natronsee II. 1543, Analyse II. 1544.
See, Zirknitzer, II. 1533.
Seen II. 1533 ff. — Welche keine Abflüsse haben II. 1534. — S. der Alpen, sind blau, wenn sie ganz frei von schwebenden Theilen sind, grün, wenn nicht ganz frei davon II. 1572, sedimentäre Bildungen in ihnen II. 1598 ff., siehe Deltas, Braunkohlen-Bildungen in ihnen II. 1809. — Bildung groſser Seen II. 1535—1536. — S., durch welche Flüsse strömen II. 1533, die Analyse des Wassers solcher S. giebt das normale Verhältniſs der durch sie strömenden Flüsse II. 1531. — Die Flüsse führen ihnen das Material zu den sedimentären Bildungen zu II. 1507, 1535. — Hochgelegene S., Quellen derselben I. 30. — Die S. sind Kläranstalten und Regulatoren der Flüsse, welche durch sie strömen II. 1535. — Natronseen II. 1542 ff., Bildung II. 1544. — S. des Salzkammergut, ihre verschiedene Farbe in verschiedenen Jahreszeiten und unter verschiedenen Umständen II.1573. — Senkrechte Strömungen II. 1712. — Temperatur, deren Abnahme mit der Tiefe II. 1712. — S., welche Zuflüsse, aber bloſs unterirdische Abflüsse haben II. 1533.
Seesalz siehe Steinsalz.
Seethiere scheiden keinen Dolomit ab II. 1136.
Seine, Analyse II. 1514.
Selen II. 1948. — Schwefelselen II. 1948. — S. und Schwefel scheinen stets Begleiter zu sein II. 1949. — Verbindungen zu Culebras II. 1948.
Selenblei II. 1947.
Selenbleikupfer II. 1948.
Selenkupfer II. 1947.
Selenmetalle, Bildung wahrscheinlich durch Fällung metallischer Lösungen mittelst Selenwasserstoff II. 2132.
Selenmolybdänglanz II. 1948.
Selenquecksilber II. 1948.
Selenquecksilberblei II. 1948.
Selen-Schwefelquecksilber II. 1948.
Selensilber II. 1947.
Selensilberblei II. 1947.
Selensilberkupfer II. 1948.
Senkbrunnen, in Cöln, dessen Veränderungen im Wasserstande und in der Temperatur im Verhältniſs zu Rhein I. 88. — Von Meteorwasser herrührend, ihre Temperaturverhältnisse I. 114 u.

Digitized by Google

119-120. — Temperaturverhältnisse der S. überhaupt II. 85-95.
Sericit II. 1649—1650. — Im Taunusschiefer II. 1441. — Nähert sich in seiner Zusammensetzung dem Glimmer II. 1454.
Serpentin II. 1466 ff. — Bildung auf dem Meeresgrunde II. 459, aus Mineralien oder Gesteinen, welche alkalische Silicate enthalten II. 1506, seine Bildg. ist ein nothwendiger Procefs zum Verbrauche der in den Gewässern enthaltenen kohlensauren Magnesia II. 502, 1155, B. durch pseudomorphose Procefse I. 794; II. 502, Bildung, mögliche, aus den verschiedenstenGesteinen, er ist nie ein ursprüngliches Gestein und kann kein eruptives sein II. 1467. — Brauneisensteinlager in ihm II. 1485. Nimmt den Charakter einer gemengten Gebirgsart an II. 1467. — Ist Chlorit minus Thonerde II. 1478. — Chloritgänge im S. II. 1476 ff., nicht eruptiv II. 1477, darin Bruchstücke fremder Gesteine und Mineralien II. 1476. — Chrysotil als S. angeführt II. 1473. — Eisenkiesel im S. II. 1488, dessen Ursprung II. 1490. — Erzarmuth der Gänge in ihm II. 2113. — In Formen anderer Mineralien II. 1468ff. — S.-Fragmente in Chloritgängen II. 1476. — S. und Gabbro sind sich nahe verwandt II. 607. — Steht in genetischer Beziehung dem Glimmer, Chlorit, Speckstein und Talk sehr nahe II. 1463. — Glimmer im S. II. 1486, nimmt in unteren Tiefen ab II. 1487 und ist ein Umwandlungsprodukt, wahrscheinlich des Feldspath II. 1487. — Granaten mitten im S. II. 1492. — Gleicht der Grundmasse eines Augitporphyr II. 609. — Hornblendegesteine im Wechsel mit Kalk, welcher Serpentin, Eklogit, Quarz, Glimmer oder Granaten führt II. 1492. — S.-Hügel aus Granat entstanden II. 494 ff. — Löslichkeit II. 978. — Magneteisen in ihm II. 584. — Im Magneteisen II. 578. — Zwischen Magneteisen und Kokkolith II. 578. — Mikroskopische Organismen in ihm II. 1252. — Mineralien, welche dem S. nahe stehen, und Thonerdesilicate enthalten II. 1493. — Pseudomorpher S. II. 1469. — Schillerspath als S. angeführt II. 1473. — An Thonerdesilicaten reich II. 1493. — Uebergang in Chlorit II. 495, 1478, in eine chloritische Masse II. 1477, in Chloritschiefer II. 1474, von Diorit in S. II. 867, 1474, von Eklogit in S. II. 1475, 1478, des S. in Talk II. 495, talkige Masse II. 1477, Talkschiefer II. 1474. — Umwandlungsprocesse I. 794; II. 490 ff., 498, 550, 866, 1470: nach Augit II. 490, 494, 550, 866, überzeugend dargethan II. 1469, 1470, 1473, und daraus wieder Augit entstanden, der gleichfalls als Serpentin erscheint II. 1470, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., nach Bronzit II. 608—609, in Chlorit-Letten II. 1489, nach Chondodrit II. 1469, nach Diallag angedeutet II. 607, 609, wirklich beobachtet II. 1470, nach Eklogit II. 272, 1475, Gehlenit in Serpentin-artige Substanz II. 1470, Analysen II. 1471 ff., nach Glimmer II. 1470, 1506, nach Granat II. 268, 490, 494 ff., 550, 866, 1469, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., nach Granit II. 1017, nach Granulit II. 1475 u. 1479, nach Hornblende II. 490, 494, 550, 866, überzeugend dargethan II. 1469, was bei dieser Umwandlung aufgenommen und ausgeschieden wird II. 1490 ff., nach Olivin II. 255, 256, 266 ff., 274, 279, 1468, Analysen dieser Pseudomorphose II. 1469, was bei ihr aufgenommen und abgeschieden wird II. 267, 1494 ff., in

Pyknotrop II. 1483, nach Spinell II. 1470. — Verhältniſs, ungleiches, im Serpentin und Granulit II. 1487. — Die Verschiebungen und Verwerfungen sind eine Folge von Senkungen II. 1468, hervorgerufen durch Fortführung von Stoffen II. 1491. — Nahe Verwandtschaft mit Gabbro II. 607, 1474. — Vorkommen I. 777; II. 1466 ff., im Dolomit II. 1474, oft an der Grenze zweier Gesteine II. 1474. — Ein Zersetzungsprodukt II. 1467. — Zusammensetzung II. 1468.

Serpentinlager von Snarum, von Bitterspath, Quarz und Gneiſs umgeben II. 1493. — Sind zersetzte Hornblende- oder Dioritlager II. 867.

Serpentintuff II. 1488. — Nicht aus zersetztem Serpentin hervorgegangen II. 1489.

Sicilien, der Schwefel daselbst II. 152.

Sideroschisolith I. 804—805.

Silber II. 1340. — Aestchen von gediegenem Silber erscheinen durch Hornsteinmasse verdrängt II. 2067. — Arsenikmetalle, welche Silbererze begleiten, enthalten S. II. 2063. — Im Barytspath II. 2064. — Auf Bleiglanz II. 2065, kann aus diesem hervorgehen II. 2066. — In Drusen einer quarzigen Gangmasse II. 2066. — Im Erzgebirge das meiste S. auf Glaserz II. 2063, 2065. — S.-Fäden, Barytspath und Bleiganz werden von ihnen getragen II. 2066, nicht selten sehr kleine Kalkspath oder Barytspathkrystalle II. 2063. — In Fukus-Arten II. 1564. — S. und Glaserz in verschiedenen Gestalten im Barytspath und Fluſsspath eingewachsen II. 2064. — Kann aus Glaserz hervorgehen II. 2066. — S. stets goldhaltig II. 2054, 2058. — In Hornsteinplatten II. 2064. — Kalkspath scheint sich vor und nach dem Silber abgesetzt zu haben II. 2064. — S. im Meerwasser nur in auſserordentlich geringen Mengen II. 1564, 2072. — Metalle, gediegene, und Metalloxyde, welche Silbererze begleiten, enthalten Silber II. 2063. — S. im Nebengestein II. 2110. — Mit organischen Ueberresten II. 235. — S. scheint zu Platin keine so groſse Verwandtschaft zu haben, als zum Gold II. 2060. — Mit Polybasit II 2066, kann aus ihm hervorgehen II. 2066. — Reduktion, künstliche, des S. aus Schwefelsilber und Glaserz durch Wasserdämpfe in den dem gediegenen S. zukommenden draht-, haar- und moosartigen Formen II. 2067 ff., im Mineralreiche fand wahrscheinlich dieselbe Reduktion Statt II. 2070. — S. auf Rothgültigerz II. 2065, S., in dem Rothgültigerz vorkommt II. 2065, kann aus diesem hervorgehen II. 2066. — Schwefel- und Schwefelarsenikmetalle, welche Silbererze begleiten, enthalten S. II. 2063. — In Schwefelmetallen kann S. nicht mit Brom oder Chlor verbunden sein II. 2019. — Scheint in Schwefelmetallen nicht gediegen zu sein II. 2063. — Auf Sprödglaserz II. 2063, kann aus ihm hervorgehen II. 2066. — Als starrer Körper bei Verlust des Schwefels kann S. in feine Fäden ausgezogen werden, eine merkwürdige Erscheinung II. 2070. — Umwandlungsprocesse: nach Bromsilber II. 2018 ff., nach Glaserz II. 2063, nach Rothgültigerz II. 2065. — Verbreitung des S. eine der gröſsten unter den Metallen II. 2063. — Vorkommen II. 2062, mit gediegenem Kupfer ohne gegenseitige chemische Verbindung II. 2062.

Silberblech zwischen Barytspath und Bleiglanz II. 2066.

Silberformation II. 1875. — Gediegenes S. das jüngste Glied II. 1875.

Silberglanz, Umwandlungsproceſs nach Rothgültigerz II. 1934, 1938. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1934.

Silberhornerz II. 2017. (Siehe Chlorsilber). Bildung II. 2018. — Schwefelsäure in ihm II. 2017.

Silberkupferglanz, Vorkommen und Zusammensetzung II. 1936.

Silberoxyd, kieselsaures, nicht bekannt II. 1893. — Künstliches, leichtlöslich im Wasser II. 1893. — Zersetzung, durch Kohlensäure, II. 1894, durch Schwefelwasserstoff, und Auflösung in Schwefelwasserstoff-Wasser II. 1899.

Silberoxyd, kohlensaures, künstliches, ist das leichtlöslichste unter den kohlensauren Metalloxyden II. 2005. (siehe Grausilber).

Silberoxydsilicat wird in der Lösung durch Kohlensäure zersetzt II. 2122, ebenso durch Schwefelwasserstoff, löst sich aber in Schwefelwasserstoff-Wasser auf, und erst nach längerer Zeit setzen sich Schwefelmetalle ab II. 2123.

Silicate I. 758. — Ihre Bildung überhaupt I. 832, auf nassem Wege II. 988, 1095, im Innern der Erde II. 793—794. — S., welche sich nur in Drusen und Gängen bilden II. 785. — Fällung I. 774—775. — In Fluſswassern II. 1527. — In Gewässern, ihre noch so geringen Mengen sind kein Einwurf gegen ihren Absatz II. 786. — S. und Kieselsäure I. 758—872. — Kieselsäure als S. in Gewässern I. 509—513 u. 826—827. — S., welche sich in körnigem Kalk bilden II. 786—787. — Werden durch kohlensauren Kalk aus ihrer Lösung in Salzsäure gefällt I. 774 ff. — Lösliche S., welche in gewöhnlicher Temperatur in die unlösliche Modifikation übergehen I. 759. — Löslichkeit bei hoher Temperatur II. 1027—1028. — S. im Mineralreiche II. 896—897. — Im Pflanzenreiche I. 772—773; II. 896—897. — Quarz wird von zersetzten S. erzeugt II. 1298. — Resultate I. 867 ff. — Schwefelwasserstoff, Wirkung auf die S. I. 766—768. — Werden gegen andere Silicate ausgetauscht I. 790; II. 239. — Umwandlung der Carbonate in S. auf nassem Wege II. 789—790. — Unlösliche S., welche durch Schmelzen in die lösliche Modifikation übergehen I. 758. — Verbindung mit Carbonaten I. 833. — Zersetzung im Allgemeinen II. 484, durch kaltes Wasser I. 764. — Zersetzte S. erzeugen Quarz II. 1298. — Zersetzung durch Salzsäure II. 1221.

Silicate der alkalischen Erden, Löslichkeit I. 771. — Mehrfach zusammengesetzte S. finden sich ausschliesslich unter den Umwandlungs-Pseudomorphosen II. 238.

Silicate, alkalische, alkalische Carbonate können neben denselben existiren I. 825. — Baryt, schwefelsaurer, Verhalten zu denselben I. 612. — S. alk., und Carbonate in Gewässern I. 842, können in verschiedenen Sättigungsstufen vorkommen I. 828. — Gyps, Zersetzung durch dieselben I. 544. — Kalk zersetzt sie I. 832. — S. alk., und Kalkcarbonat zersetzen sich nicht I. 835—836. — Von der Kohlensäure werden sie zerlegt I. 824. — S, alk., welche dem Meere zugeführt werden I. 843, 852.

Silicate, alkalische, einfache, kommen nur in Gewässern vor, werden in groſsen Mengen ausgeschieden I. 816. — Künstliche I. 816ff., 822.

Silicate, metallische, Verhalten zu Schwefelwasserstoff II. 1875. — Nur wenige scheinen ursprüngliche Verbindungen zu sein II. 1865.

Digitized by Google

Silicate, wasserfreie, Bildung auf nassem Wege II. 401. — Bildg. in sogenannten plutonischen Gesteinen II. 2150 ff., dagegen II. 2151 ff.
Silicate, wasserhaltige, von Eisenoxydul I. 802—812. — Von Magnesia I. 776—778. — Von Manganoxydul I. 813—815.
Silification siehe Verkieselung.
Sillimanit I. 802.
Sinkwerke, die oben aufgelösten Salztheilchen sinken nieder II. 1714.
Siwasch oder das faule Meer II. 1742.
Skapolith (siehe Wernerit). Steht zum Augit in Beziehungen I. 518—519.
Skolezit, Löslichkeit II. 978.
Skorodit, Absatz aus Quellen II. 2088. — Umwandlungsproceſs in Brauneisenstein II. 1353—1354, 1989. — Vorkommen II. 1989, in Eisenerzgängen entspricht dem des Arsenikeisen in Eisenspathgängen II. 2088.
Smaragdit aus Corsika ist Uralit II. 865. — Im Euphodit eine Verwachsung von Hornblende und Augit II. 538.
Sodom und Gomorra bedeckt vom Todten Meere II. 1722.
Solfataren, Gyps in denselben II. 471. — Gypsbildungen in denselben II. 169—170. — Von Kalama I. 767. — S. nicht in den Kratern des Laacher-See II. 181. — Schwefel u. schwefels. Salze in denselben II. 168, 171.— Schwefelwasserstoff aus denselben I. 660-665, 666 u. II. 146.
Soolen, abnehmender Ausfluſs derselben I. 207. — Ergiebigkeit, vermehrte, I. 201, verminderte, I. 221—222. — Gehalt, zunehmender, I. 201, Erklärung dieser Erscheinung I. 215—218. — Zunehmender Gehalt mit der Tiefe I. 211—214. — Gehalt durch Gewältigung vermindert I. 208. — In weit verbreiteten Klüften, ihre Werkstätte I. 205. — S. von Neusalzwerk, Absätze aus denselben I. 882—886. — Salzgehalt, constanter. I. 145, veränderter I. 150—152. — Schönebeck, Bohrversuche I. 219—220. — Im Steinsalz nicht ihre Werkstätte I. 206. — Von constanter Temperatur I. 145, von veränderlicher T. I. 150—152.
Soolen, aufsteigende, aus dem Bohrloche zu Neusalzwerk I. 155—160.
Sool-Quellen von Bächen genährt I. 200. — Zu Kreuznach und Münster am St. enthalten keine schwefelsauren Salze I. 477. — Extrahiren ihren Salzgehalt aus dem Porphyr I. 557. — Ursache des vermehrten Salzgehaltes I. 202—204.
Soonwald, bedeutende Absätze von Manganerzen I. 907.
Spadait I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.
Spalten und Drusensäume, Sonderungen in denselben II. 16. — Ob sich gröſsere oder kleinere Spalten bilden, hängt von der Structur des Gesteins ab II. 2116. — Magnesia-reiche Absätze in ihnen II. 1161.
Speckstein, Bildung aus Granulit, Eklogit, und Granit II. 1484, auf dem Meeresgrunde II. 500, aus Mineralien oder Gesteinen, welche alkalische Silicate enthalten II. 1506, seine Bildg. ein nothwendiger Proceſs zum Verbrauche der in den Gewässern enthaltenen kohlensauren Magnesia II. 502, 1155. Welche Quantitäten sich bilden können II. 501. Bildung II. 1499, durch Verdrängung I. 792. — In Drüsenräumen II. 246. — Von Eisenkies wird er vielleicht verdrängt II. 246. — Soll in Formen von Staurolith vorkommen II. 1502. — Steht in genetischer Beziehung dem Glimmer, Chlorit, Serpentin und Talk sehr nahe II. 1463. — Löslichkeit II. 978. — Magneteisen in ihm II. 584. — Nach Quarz, Pseudomorphosen desselben II.

Digitized by Google

1261—1269. — Umwandlungsprocesse II. 498: nach Andalusit eine häufige Erscheinung I. 791; II. 365 u. 1501, nach Augit I. 792; II. 365, 551—553, 1264, 1501, nach Barytspath II. 1502, nach Bitterspath II. 1264, nach Chiastolith II. 365, nach Dolomit II. 1264, nach Fluſsspath II. 304—305, nach Feuerstein II. 1265, ganzer Gebirgssteine in denselben I. 795, nach Glimmer I. 446, 502; II. 1387, 1501, nach Glimmerschiefer II. 1262 ff., 1264, nach Granat I. 449; II. 417, 495, 1264, 1501, nach Hornblende II. 867, nach Kalkspath II. 1115, 1149, nach Quarz II. 1114, 1261-1269, 1480, 1501, nach Spinell II. 1501, nach Topas I. 505; II. 1501, nach Turmalin I. 449 und II. 449 ff., 1264, 1501, nach Vesuvian II. 501, 1264, nach Wernerit I. 847; II. 417, 1501. — Vorkommen I. 776; II. 1499. — Wasser ein wesentlicher Bestandtheil II. 1497. — Zusammensetzung I. 791; II. 1498, identisch mit der der Talke II. 1498.

Speiſskobalt siehe unter dem Art. Kobalt.

Sphärengestein II. 2094.

Sphärosiderit siehe kohlensaures Eisenoxydul.

Sphärulit, Analysen II. 2218 ff.

Sphen II. 1958 (siehe Titanit).

Spinell, Umwandlungsproceſs in Serpentin und Speckstein II. 1470.

Spinell, schwarzer, II. 1902.

Spirifer Mosquensis in einem Hornstein aus dem Kohlenkalkstein II. 778.

Spongia usta enthält Eisenoxydul II. 1151.

Sprödglaserz, gediegenes Silber auf ihm II. 2063, wird nicht durch Wasserdämpfe reducirt II. 2068—2069.

Sprudel in Nauheim enthält die gröſste Menge kohlensaurer Kalkerde II. 1045.

Sprudelsteine von Karlsbad I. 887-890. — Bandförmige Struktur II. 2093. — Das Fluorcalcium in denselben I. 494—495. — Magnesia nicht in ihnen I. 808. — Zusammensetzung I. 889 ff., 1153.

Stagnation der Kohlensäure-Exhalationen in Vertiefungen I. 264.

Stalactiten und Stalagmiten aus Arragonit bestehend II. 1042—1044. — Bildung II. 1043. — In Kalksteingebirgen, ihre ungleiche Zusammensetzung II. 1035.

Stalagmiten siehe Stalactiten.

Stangenkohle, Analyse II. 1764, Mittel II. 1767. — Wird für eine durch Hitze umgewandelte Braunkohle gehalten II. 1768.

Steinbad enthält sehr wenig Kali I. 405.

Steinkohlen II. 1755 ff. — Absätze auf chemischem und mechanischem Wege II. 1508. — Alte und jüngere St., kein bedeutender Unterschied in der Zusammensetzung II. 1767. — Analysen II. 1760, Mittel II. 1760, Resultate derselben II. 1761 ff. — In allen Auflösungsmitteln ist die Hauptmasse der St. unauflöslich II. 1759. — Baumstämme, versteinerte, II. 1826 ff. — Ein Bergmittel zwischen den Steinkohlen, welches dolomitischer Kalkstein ist II. 1863. — Bildung II. 1814 ff., aus formlosem Detritus II. 1814, 1816, aus organischen Ueberresten auf nassem Wege ein sehr langsamer Proceſs II. 69, 101—103, 1755, 1756, während der Bildung aus Pflanzensubstanzen muſs Schwefel aufgenommen worden sein II. 2128, die wohl erhaltenen Pflanzen in ihnen waren an den Seeküsten gewachsen II. 1814, Beweise für die rein sedimentäre Bildung der Steinkohlen II. 1814 ff., siehe Appalachian-, Lissitchia-, Balka-, Nordhumberland- und Yorkshire-Kohlenformation, das

Digitized by Google

Material zur Bildung sollen Torfmoore und mit dichten, tropischen Wäldern bedeckte Niederungen geliefert haben II. 1820, dagegen II. 1820. — Braunkohlen und St. unterscheiden sich chemisch von einander II. 1759 ff. — Mehrere Carbonate als gleichzeitige Versteinerungsmittel in den St. II. 1842. — Eisenkies Versteinerungsmittel in den St. II. 1827 ff. — Erdige Bestandtheile der St. II. 1768, Analyse II. 1770—1771, darin häufig Spuren von Kupfer, Blei, Arsenik und Antimon II. 1769, keine kieselschaligen Infusorien II. 1769, sie kommen mit der Zusammensetzung der Schieferthone überein II. 1861, die ursprünglichen erdigen Bestandtheile sind durch andere ersetzt worden II. 1770, sind sedimentäre Bildungen II. 1771—1772, innige Mengung mit erdigen Substanzen II. 1772, Reduktion der letzteren II. 1839 ff. — Flüchtige Substanzen, Gehalt an ihnen im Verhältnisse zur Störung der Lagerung der Steikohlenflötze II. 1777. — Sind in allen Formationen zu erwarten II. 1755. — Gasexhalationen aus den St. I. 312. — Gehalt an Eisenkies, Schwefel, Stickstoff und Wasser II. 1759. — Holz, wie dessen Umwandlung in St. erfolgt II. 1778, 1793, 1795, welche Fälle denkbar sind II. 1779 ff., Formeln II. 1779 ff, — St. nicht aus dichten Holzarten ohne vorhergegangene Vermoderung gebildet II. 1773. — Kieselsäure in St., Versteinerungsmittel II. 1827 ff. — Kohlengerölle, abgerundete, in grobkörnigen Lagern II. 1825. — Kohlensaurer Kalk in St., Versteinerungsmittel II. 1827 ff., war er das Versteinerungsmittel, so konnte er später durch Kieselsäure, kohlensaures Eisenoxydul und Eisenkies verdrängt werden II. 1842. — Kohlen- und Gestein-Schichten, wie der Wechsel zwischen ihnen zu erklären ist II. 1814, nicht aus einer fortdauernden Senkung von Inseln II. 1822. — Kohlenwasserstoff-Exhalationen um so mehr aus Steinkohlen, je mehr Wasser vorhanden ist II. 1777 ff., in der letzten Periode des Steinkohlen-Bildungs-Processes scheinen sie vorzuwalten II. 1796. — Lange Perioden durch die Rechnung gefunden II. 102 ff. — Pflanzenüberreste, lange aufgehäufte, dem Meere zur Bildung von Kohlenflötzen zugeführt II. 1813. — Sauerstoff in St. in viel geringerer Menge als im Holz II. 1775, fortwährende Ausscheidung aus St. II. 1776, auch aus mit organischen Ueberresten getränkten Gesteinen II. 1777, zunehmende Ausscheidung desselben mit zunehmendem Alter der Steink. II. 1795. — Schieferthonschichten, Bestandtheile von ihnen, welche mit den St. wechseln II. 1771, sind sedimentäre Bildungen II. 1771—1772 und aus gleichem Material gebildet II. 1772. — Sinken, allgemeines, der Küsten, auf denen die Kohlenpflanzen wachsen, ist keine nothwendige Bedingung zur Erklärung der sedimentären Bildung der St.-Formation II. 1823. — Sphärosiderit in St., Versteinerungsmittel II. 1827 ff. — Die Thonerde in allen Steinkohlen muſs von auſsen her gekommen sein II. 1822. — Thonschichten, Bestandtheile von ihnen, welche mit den St. wechseln II. 1771, sind sedimentäre Bildungen II. 1771—1772 und aus gleichem Material gebildet II. 1772. — Ueberreste von Pflanzensubstanzen in ihnen II. 1755. — Umwandlungsproceſs, in den letzten Perioden desselben scheint die Entwicklung des Kohlenwassenstoff, die vorwaltende zu sein II. 1796. — Unorganische Bestandtheile, warum sie viel

weniger als die kohligen betragen II. 1811, 1814, 1816, 1819. — Die ursprünglichen unorganischen Bestandtheile sind in den St. durch andere verdrängt worden II. 1807, welches eine Erweichung durch Fäulniſs voraussetzt II. 1808. — Vegetabilische Substanzen, innige Mengung mit erdigen II. 1772, alle vegetabil Subst. und Ueberreste, welche auf den Grund des Meeres gelangen, können sich in St. umwandeln II. 1821, auch die Algen II. 1821, diese Umwandlung combinirt mit einer Versteinerung II. 1854. — Wasserstoff in eben so groſser, oder nur etwas geringerer Menge in St. als im Holz II. 1775, fortwährende Ausscheidung aus St. II. 1776, auch aus mit organischen Ueberresten getränkten Gesteinen II. 1777, zunehmende Ausscheidung mit zunehmendem Alter der II. 1795. — Zusammensetzung, worin sie von der der Braunkohlen abweicht II. 1767—1768.

Steinkohlen, versteinerte II. 1855 ff., Analysen II. 1558 ff. — Drei verschiedene Bildungen sind zu unterscheiden II. 1860. — Die Carbonate in ihnen sind spätere Infiltrationen II. 1861, ihr Ursprung II. 1862. — St., v., und reine St., scharfe Grenze zwischen ihnen II. 1860.

Steinkohlenflötze, oft in groſser Menge übereinander II. 34. — Störung der Lagerung im Verhältniſs zum Gehalt an flüchtigen Substanzen II. 1777. — Grober Sand liegt nicht selten unmittelbar auf ihnen II. 1825.

Steinkohlenformation, Eisenerze derselben I. 949—950, Analysen II. 1833 ff., Bildung II. 1836 ff., Berechnung II. 1839. — Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten Absätze II. 1613 ff. — Lager von Süſswasser-Kalksteinen in ihnen II. 1614. — Allgemeines Sinken der Küsten, auf denen die Kohlenpflanzen wuchsen, ist keine nothwendige Bedingung zur Erklärung der sedimentären Bildung der St.-Formation II. 1823. — Wohin die Ueberreste der vor der alten Steinkohlenformation gewachsenen Pflanzen gekommen sind II. 1756.

Steinkohlengruben, Kohlenwasserstoff-Exhalationen aus denselben II. 91, 1748—1749.

Steinkohlenlager, Bild eines solchen mit Pflanzenabdrücken II. 1810.

Steinmannit II. 1940.

Steinmark I. 802. — Karpholit, Uebergang in St. II. 1965, wie dieser Uebergang erfolgt II. 1966—1967. — Umwandlungsprocesse nach Feldspath, Fluſsspath und Topas I. 802. — Verdrängt Apatit, Fluſsspath und Wolframit II. 1955.

Steinöl kann kein Destilationsprodukt aus Steinkohlen sein II. 1802. — Vorkommen II. 1801 ff.

Steinsalz, (siehe auch Chlornatrium). II. 1667 ff. — Ein unmittelbarer Absatz aus dem Meerwasser II. 1507—1508, 1672 ff. — Dieser Absatz fand während der ganzen sedimentären Periode Statt II. 1689, und nach dem Absatze des reinen Steinsalzes setzte er sich auch noch fort, als die mechanischen Absätze von Statten gingen II. 1704. — Analysen II. 1675 ff., es zeichnet sich durch vorzügliche Reinheit aus II. 1678, und bestätigt den Absatz aus Meerwasser II. 1680. — Bildung, die Küsten Bessarabiens zeigen ein Bild derselben II. 1718, wie sie im rothen Meere und im persischen Meerbusen erfolgen kann II. 1719, Bildung in Meerbusen II. 1718. — Braunspath tritt als Verdrängungsmittel von St. auf II. 1688. — Mit dem Chlornatrium scheidet sich nur eine ganz unbedeutende Menge Chlorkalium aus II. 1681, 1683. —

Digitized by Google

Decrepitationswasser nicht im St. wie im Kochsalz II. 1705. — Drusen von Steinsalz im Gyps I. 206; II. 1707. — Flüssigkeiten im St. II. 1671. — Glimmer tritt als Verdrängungsmittel von Steinsalz auf II. 1688. — Eine undurchdringliche Hülle von Thon oder Anhydrit umgiebt fast überall das Steinsalz II. 1709. — Steinsalz am Kashum Usdum II. 1721. — Knistersalz, die Gegenwart von Kohlenwasserstoff und Bitumen lässt sich nicht mit einer plutonischen Bildung einigen II. 1672. — Kochsalz in Spalten im Krater des Vesuv, Analysen II. 1669, enthält sehr viel Chlorkalium, und kann daher von keinem bekannten Vorkommen des Kochsalzes herrühren, Bildung II. 1670, Kochsalz, reines, scheidet sich nach dem Gyps aus II. 1683, 1707. — Hohle Kochsalz-Pyramiden, Abdrücke von ihnen im Kalkmergel II. 1687. — Das Liegende des Steinsalz mufs stets Gyps sein II. 1707. — St. hat sich im Mittelländischen Meere noch nicht abgesetzt II. 1717. — Aus einer Mutterlauge, die viel Magnesiasalze enthält, scheidet sich Kochsalz nur mit Spuren dieser Salze aus II. 1680. — Organische Ueberreste im Steinsalz II. 1671. — Profile bei Ischl und Aussee II. 1673 ff. — In Russland II. 1731. — Auch aus den Salzsoolen, die abgedampft werden, scheidet sich ein dem St. sich näherndes Kochsalz aus II. 1681. — St. kommt in allen sedimentären Gesteinen mit Gyps und Anhydrit vor II. 1667. — Seesalz, Analyse II. 1679. — St. in Sicilien II. 149. — St. ist nicht eine in Spalten aufgestiegene oder sublimirte Masse II. 1667 ff., 1670 ff., 1672. — St. am Todten Meere II. 1721. — Umwandlungsprocesse in Anhydrit, Gyps und Polyhalit II. 1683 ff., Einflufs dieser pseudomorphen Processe auf die Zusammensetzung der Salzsoolen II. 1684, in Kalksteine II. 1686ff., in Sandsteine II. 1685 ff., 1688 ff, vorstehende Pseudomorphosen bedecken die Oberfläche weit ausgedehnter Schichten II. 1687 und kommen in allen Steinsalz - führenden Formationen vor II. 1689. — Unreines St. II. 1709. — Durch Verdunstung von Meerwasser erhaltene Salze II. 1679, Folgerungen hieraus II. 1681 ff., der gröfste Theil des schwefelsauren Kalk setzt sich ab, ehe der Absatz des Kochsalz beginnt II. 1681. — Verrückung und Zerstückelung der Salz- und Gypsabsätze, wie sie entstanden sind II. 1674, Gründe dagegen und dafür II. 1674—1675. — Wechsel zwischen Steinsalz und Gyps oder Anhydrit II. 1707, Folgerungen hieraus II. 1707 ff. — St. in Westphalen und dessen Lagerstätte I. 142—143.

Steinsalzgebirge, Kohlenwasserstoff - Exhalationen II. 1672, 1748.

Steinsalzlager I. 163—165 u. I. 170—184. — Auffindung derselben I. 180. — Schlüsse auf die Tiefe derselben I. 209—210. — Das Kochsalz, welches dem Meere durch die Flüsse zugeführt wird, kann kein Aequivalent für sie sein II. 1566. — Vorkommen, zu Artern I. 172 ff. u. 199 ff., Berchtesgaden I. 166, Buffleben I. 164, in Galizien I. 179, Hall I. 167, in Russland nur zwei bekannt II. 1731, in Stassfurth I. 172 ff., Stebnick I. 165 u. 179, Wieliczka I. 166, 171, 172.

Stepanowa - See, Analyse II. 1742.

Steppe zwischen dem untern Laufe des Ural-Flusses und der Wolga enthält einen grofsen Salzreichthum II. 1731.

Sternbergit II. 1939.

Stickgas II. 104 ff. — Assimilirt von Pflanzen II. 133—136. —

Stammt aus der Atmosphäre II. 48. — Entwicklung aus Quellen I. 154, 309; II. 105 ff. — Existirt nicht im Innern der Erde II. 109. — Ist ein permanentes Gas II. 47. — St. und Kohlensäuregas mit Schwefelwasserstoff I. 662—663. — Kein primärer Bestandtheil krystallinischer Gesteine II. 27. — Mit Sauerstoff verbunden II. 110. — In Begleitung von Kohlensäure I. 308—309. — Ursprung aus Steinkohlen II. 134. — St. und seine Verbindungen II. 26, 104, 137 ff., mit Kohlenstoff in hoher Temperatur II. 122, mit Sauerstoff II. 110, 123, 127, nicht mit Wasserstoff II. 113, 121.

Stickgas, atmosphärisches, liefert das Material für die Stickstoff-Verbindungen II. 48.

Stickgas-Exhalationen, aus zersetzten organischen Substanzen II. 106—108. — Aus Quellen II. 105. — Aus Vulkanen II. 109.

Stickgas-Verbindungen durch Fäulniſs zerstört II. 134. — St.-Verb., organische, Bildung aus atmosphärischem Stickstoff II. 134. — Beim Verbrennen werden sie gröſstentheils, bei Fäulniſs theilweise zerstört II. 132 ff. — Unorganische St.-Verb. werden durch elektrische Entladungen in der Atmosphäre erzeugt II. 135.

Stilbit in Melaphyr II. 657. — Umwandlungsproceſs in Quarz II. 1320.

Stilpnomelan I. 805.

Stilpnosiderit, Umwandlungsprocesse nach Bitterspath II. 1333 ff., nach spathigem Eisenblau II. 1353, nach Rothkupfererz II. 1339, 2047, nach Zinkspath II. 1334. — Wassergehalt II. 1349.

Stinkgyps I. 533.

Stoffe, (siehe auch Substanzen) Geringe Mengen von Bedeutung II. 261.

Stoffe, elementäre, in der Atmosphäre II. 22—185. — Nicht in krystallinischen Gesteinen II. 23. — Im Mineralreiche II. 22—185. — Nicht in der Schöpfungsperiode II. 24—25.

Stoffe, unorganische, können vom Organismus nicht erzeugt werden I. 732.

Strahlgyps in Dornsteinen II. 1041.

Strahlkies II. 1907. — Umwandlungsprocesse I. 932: in Brauneisenstein II. 1355ff., 1358, nach Eisenkies und dieser nach jenem II. 1363, nach Kalkspath II. 1328—1333, nach Schwarzgültigerz II. 1339, 1938.

Strahlkupfer II. 1990.

Strahlstein siehe Hornblende; St.-Fragmente in Chloritgängen II. 1476. — Löslichkeit II. 978.

Streifenbildung parallel den Saalbändern eines Ganges ein entschiedenes Kriterium einer Bildung auf nassem Wege II. 448.

Strock I. 194, 197, 761. — Entstehung I. 195.

Strömungen, elektromagnetische in Erzgängen II. 236.

Stroh 2 Proc. Kieselsäure in ihm II. 891, siehe Heu; von Roggen, Asche I. 773—774.

Strontian im Basalt I. 415. — Im Meere II. 1563. — Im Mineralreiche I. 415. — In Quellen I 414.

Strontian, kieselsaurer, Löslichkeit I. 638. — Verhalten zu schwefelsauren Salzen I. 638 ff. — Vorkommen I. 641.

Strontian, kohlensaurer, Bildung I. 640 ff. — Verhalten zu schwefelsauren Alkalien I. 639. — Vorkommen I. 640.

Strontian, schwefelsaurer, als primäre Bildung I. 640.

Strontian-Silicat, (s. kieselsaurer,) Verhalten zu schwefelsauren Alkalien I. 639. — In krystallinischen Gesteinen I. 641. — Löslichkeit I. 638.

Digitized by Google

Strontianit, Vorkommen I. 414.
Struktur, bandförmige, in den Absätzen aus Gewässern II. 2093.
Stürme hangen von constanten Ursachen ab II. 1618.
Substanzen (siehe auch Stoffe). In feinster Zertheilung zeigen Eigenschaften, welche sie in Massen nicht besitzen II. 2056.
Substanzen, bituminöse, in verschiedenen Gesteinen II. 1756 ff. — Die Excremente der Pflanzenfresser haben zu ihren Bildungen beigetragen II. 1758.
Substanzen, organische, (siehe Organismen). In Fluſswassern II. 1527—1528. — Die höhere Oxydation des Eisenoxydul durch sie verhindert II. 802. — In allen Zersetzungsprocessen unterworfenen Gesteinen II. 802. — S., org. und kieselige, Bildungen in ihnen, Beziehungen zu einander II. 1249 ff.
Substanzen, starre, können bei chemischen Processen, ohne daſs sie in den flüssigen Zustand übergehen, wesentliche Formveränderungen erleiden II. 2071, Beispiele, die Umwandlung des Augit in Asbest II. 546, die Reduction des Silber aus Schwefelsilber II. 2067 ff.
Substanzen, thierische, entwickeln im ersten Stadium ihrer Fäulniſs Schwefelwasserstoffgas II. 2129.
Substanzen, vegetabilische, Detritus, vegetabilischer, II. 1811. — Bei ihrer Fäulniſs unter Wasser entwickeln sich Kohlenwasserstoff und Kohlensäure II. 1754, 1775. — Fortführung vermoderter Pflanzensubstanzen durch die Flüsse II. 1808, in früheren Zeiten in viel gröſseren Mengen als jetzt II. 1809, 1811. — Umwandlung in Kohle und Versteinerung II. 1854. — Verdrängung, vollständige, durch organische Substanzen II. 1807, ist wahrscheinlich durch einen Zersetzungsproceſs erfolgt II. 1808. — Zersetzung, vollständige, ihrer Elemente in binäre Verbindungen, findet auf direktem Wege nicht Statt II. 1806.
Substanzen, zusammengesetzte, existirten früher als einfache II. 6, 7, 284.
Suffioni I. 669 ff. — Ammoniak in denselben II. 115—116. — Borsäure, Ursprung in denselben I. 671—673 u. 675—676. — Kohlensäure, Ursprung in denselben II. 790, 791. — Wirken auf das Nebengestein nur zersetzend II. 354. — Freie Säure in ihnen II. 165. — Geognostische Verhältnisse I. 679, physikalische I. 680—681.
Suippe, Analyse, II. 1522.
Sulphate (siehe schwefelsaure Salze).
Sumpferze siehe Rasensteine.
Sümpfe, aus ihnen steigen Kohlenwasserstoff und Kohlensäure auf II. 1754, 1775.
Surfusions-Zustand II. 247. — S. Fournets II. 1293.
Syenit, vier Abtheilungen II. 885, 2321 ff. — Analysen II. 2322. — Bildung II. 1006-1009. — Bildung, mögliche, aus Thonschiefer II. 1006 ff., Quarz kann hierbei verdrängt werden II. 1008. — Bildungen, merkwürdige, in denselben II. 890-891. — Bildungsfolge der Mineralien II. 1005. — Bildungsfolge der Hauptgemengtheile II. 923, entspricht nicht ihrer ungleichen Schmelzbarkeit, eine plutonische Bildung ist daher nicht möglich II. 886, 924, aber eine auf nassem Wege II. 1005. — Brausen selten mit Säuren II. 846, 889, dagegen II. 846. — Eisenkies mit Quarz in ihm II. 889. — Epidot in Gängen und Drusen II. 888, 923. — Feldspath von späterer Bildung II. 890, 1093. — Selten Feldspathe in Nestern von S. u. s. w. II. 885. — Häufig von Gängen feinkörniger S. durchschnitten II.

Digitized by Google

886. — Gemengtheile II. 885 ff., 923, enthalten eben so viel Quarz als Granite II. 923. — Mit andern Hornblendegesteinen verglichen II. 925 ff. — Hornblende mit Glimmer umgeben II. 888, dieser vertritt jene II. 858. Kalkspath manchmal in ihm II. 889, in den Gängen II. 923. — Der Melaphyr am Sattel schlieſst kleine Trümmer von Datolith ein, und ist ein fast quarzfreier S. II. 937. — Aus sedimentären Gesteinen entstanden II. 1003—1004. — Uebergang in Granit II. 888, in Hornblendeschiefer II. 1003. — Verwitterung II. 890 ff. — S. der Vogesen II. 913—914, Gemengtheile II. 923—925. — Wasserhaltige Mineralien in ihm II. 887. — Zusammensetzung der S.-Feldspathe II. 919 ff., 922 und der Hornblende II. 922. Zusammensetzung im Ganzen II. 925, siehe Feldspath II. 937. — Zusammensetzung ähnlich der der Thonschiefer II. 1005, im Verhältniſs zu den Graniten und trachytischen Gesteinen II. 2343.

Syenit, quarzfreier, II. 937.

Syenitgänge im Syenit, deren Entstehung II. 2096.

Syenitporphyr II. 841, 934, 935. — Gemengtheile II. 887.

T.

Taberg, der Erzstock in demselben II. 964.

Talk, Bildung II. 1499, aus Gesteinen oder Mineralien, welche alkalische Silicate enthalten II. 1506, aus Eklogit II. 1484, aus Glimmer II. 1387, aus Granit und Granulit II. 1484, auf dem Meeresgrunde II. 500. — Steht dem Glimmer sehr nahe II. 1219, 1464. — Sechs Gruppen II. 1497 ff. — Kohlensäure, Spuren von ihr in einigen T. II. 1497. — Löslichkeit II. 978. — Vollkommene Spaltbarkeit und Theilbarkeit II. 1219. — T. bei den Umwandlungen in Serpentin II. 1477, 1502. — Umwandlungsprocesse I. 793; II. 89: nach Analcim II. 578, nach Augit II. 584, nach Chiastolith I. 793; II. 89, 365, 1503, Analyse II. 1504, nach Couzeranit II, 89, 307, 1503, nach Cyanit II. 365, 1503, Analyse II. 1504, nach Disthen I. 793; II. 89, nach Feldspath I. 793; II. 89, 306, 578, 1503, nach Granat II. 496, 1502, nach Hornblende II. 967, nach Magnesitspath II. 1502, Analyse II. 1502, nach Pyrop (rother Granat) I. 793; II. 89, 496. — Verhärteter T. hat nahe dieselbe Zusammensetzung wie Chiastolith II. 382 und Glimmer II. 381. — Ein Versteinerungsmittel II. 231. — Vorkommen I. 776; II. 1496. — Wasser ein wesentlicher Bestandtheil II. 1497. — Mittlere Zusammensetzung II. 1498.

Talkapatit I. 706, 729.

Talkschiefer, Analysen II. 1505. — Magnesia oft gar nicht, oder nur in Spuren im T. II. 1504. — Magneteisen in ihm II. 584. — Uebergang in Serpentin II. 1474. — Ein Umwandlungsprodukt II. 90.

Talksteinmark I. 802.

Tantalit, ein Gemeng mit Zinnstein II. 1960. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1959—1960, 1971.

Taunus, Kohlensäure-Entwicklung I. 244, 249, 312.

Taunusschiefer siehe Thonschiefer.

Tekoretin II. 1803.

Tellur, gediegenes, II. 2075.

Tellurblei II. 1955.

Tellurglanz II. 1956.

Tellurgold II. 1956.

Tellurgoldsilber II. 1956.

Tellurige Säure II. 2038.

Tellurmetalle II. 2134.

Tellursilber II. 1955.

Temperatur, der Brunnen in der Nähe eines Flusses I. 96—101. — T.-Beobachtungen von Gewässern und Nutzen derselben I. 102-104. — Höhere T., Umkehrung der Verwandtschaften

Digitized by Google

in denselben II. 1215. — T. und Menge der Gewässer eines Bohrlochs I. 161—162. — T. der Paderquellen ungleich I. 111-113. — T.-Verhältnisse, Beobachtungen zu Bonn, Brüssel, Edingburgh, Heidelberg, Paris, Straſsburg, Upsala, Zürich I. 78 u. 79. — In verschiedenen Breiten und Höhen I. 81. — T.-Verhältnisse der Erdoberfläche I. 77 ff. — Der Gebirgsquellen I. 123 ff., und der Quellen überhaupt I. 83-84, der aufsteigenden Q. I. 199, der Q. von versinkenden Flüssen I. 105—107. Der Senkbrunnen I. 85—95, der Q. von Meteorwassern I. 114 u. 119—120. — Temp.-Verhältnisse, merkwürdige zu Caraccas bei St. Cesareo, in Cumana I. 124, auf Teneriffa I. 123. — Zunahme der T. nach dem Innern der Erde nicht durch Bohrlöcher zu bestimmen I. 138—140, normales Verhältniſs I. 157. — In sedimentären Gesteinen II. 50.

Temurtu oder Issikül-See II. 120.

Tephroit I. 813, 814, 815.

Tesseralkies II. 1955.

Tetradymit II. 1955.

Tetraphyllin I. 438.

Theile, schwebende, welche bituminöse Schichten bildeten, muſsten wie die der Themse und der Weichsel, mit organischen Substanzen getränkt sein II. 1621. — In Flüssen rühren vorzugsweise von Schiefern, krystallinischen Gesteinen und Thonabsätzen her II. 1581. — In Seen sinken schneller als im Meere nieder II. 1603. — Ihr Verhältniſs zu dem aufgelösten kohlensauren Kalk II. 1607, letzterer beträgt im Mittel mehr als die schwebenden Theile II. 1608, Folgerungen hieraus II. 1608. — Werden durch Winde und durch die Ebbe weit in das Meer hineingetrieben II. 1605. (Siehe Flüsse, Rhein, Elbe, Donau, Weichsel u. s. w.).

Themse, Analyse II. 1514, 1515, 1516. — Die bedeutende Menge Kochsalz rührt gröſstentheils von der Vermischung mit Meerwasser her II. 1516.

Thenardit I. 853.

Thermen, (s. Quellen, warme) I. 83 u. 186—187. — Ihre Entstehung I. 189. — Maximum und Minimum ihrer Temperatur I. 84. — Verbreitung, allgemeine, I. 188. — Zu Warmbrunn I. 133.

Thermen, veränderliche, I. 190—198.

Therouenne, Analyse II. 1521.

Thiere, kalkabsondernde, ihre Thätigkeit konnte sich nicht äuſsern so lange die Bildung der mechanischen Absätze prädominirte II. 1622. — Thiere und Pflanzen sind die Sammler der Bestandtheile des Meeres I. 984.

Thierleben stellt das Gleichgewicht im Meere wieder her I. 983.

Thierreich enthält bei weitem mehr Natron als Kali I. 866.

Thomsonit I. 854.

Thon wie in den Absätzen und schwebenden Theile der Flüsse, so treten auch die Silicate der alkalischen Erden und der Alkalien in den Thonen und thonigen Schiefern nur in sehr untergeordneten Verhältnissen auf II. 1652. — Analysen II. 1663 ff. — Begünstigt die Bildung von Eisenkies I. 921. — Enthält manchmal Alkalien I. 816. — Ein Gemeng aus Thonerdesilicat und Thonerdehydrat II. 2170. — In stängelichen Absonderungen II. 764. — Verschiedene Thone lösen sich nach dem Glühen mit Säuren auf II. 472. — Th. kommen in der Zusammensetzung den Kaolinen und Thonsteinen sehr nahe II. 1664.

Thoneisenstein, Ausfüllungsmasse von Baumstämmen II. 1843.

Thonerde, Ausscheidung aus Gesteinen mit Kali als leichtlöslichem Thonerde-Kali II. 2158. — In Flüssen und Quellen nur

Digitized by Google

selten und in geringen Mengen II. 2163. — Th. und Kali können sich künstlich in einem bestimmten Verhältnisse mit einander verbinden und diese Verbindung kann krystallisiren II. 2157. — Verdrändung durch Alkalien II. 2137. — Wird von kohlensaurem Natron aufgelöst II. 1438. — Verhält sich zu den stärkeren Basen wie eine Säure II. 851.

Thonerde, phosphorsaure, und kieselsaure Alkalien können nicht neben einander bestehen I. 719. — Nicht in krystallinischen Gesteinen I. 698. — Künstliche phosph. Th. I. 705. — Löslichkeit I. 875, in kohlensaurem Wasser I. 721. — In Sprudelsteinen I. 890.

Thonerde, schwefelsaure, Vorkommen II. 2164.

Thonerdehydrat, Bildung II. 2164, durch kohlensauren Kalk aus Thonerdesalzen II. 2164. — Zersetzung durch alkalische Fluorüre I. 499 ff.

Thonerdesalze, Zersetzung durch kohlensauren Kalk, Thonerdehydrat fällt nieder II. 2164.

Thonerdesalze, lösliche, werden durch phosphorsaures Natron zersetzt I. 721.

Thonerdesilicate, Löslichkeit I. 881. — In Kohlensäuerlingen I. 770. — Widerstehen der Kohlensäure II. 1214. — Gehören zu den unveränderlichsten Mineralien II. 1220. — Vorkommen der Thonerdesilicate (Kaolin) in Feldsteinporphyren II. 2334. — Zersetzung der alkalischen Fluorüre durch Th. I. 501.

Thonerdesilicate, einfache, I. 796 ff. — Bildung I. 796. — Löslichkeit I. 802.

Thonerdesilicate, wasserfreie, wahrscheinlich aus Thonerdehydrat hervorgegangen II. 2167. — Vorkommen II. 2166. — Die wasserfreien Th. (Andalusit, Chiastolith und Cyanit kommen nicht in Feldsteinporphyren vor II. 2334.

Thonerdesilicate, wasserhaltige, I. 796—801.

Thonlager und Quarzlager sind Aequivalente II. 1288. — Der gröſste Theil der Kieselsäure, welche ein Aequivalent der Thonlager ist, gelangt in das Meer II. 1228.

Thonschiefer, (siehe Urthonschiefer, auch Uebergangsgebirge). Absätze aus dem Meere gleichzeitig mit kohlensaurem Kalk II. 1076, 1656. — Th. mit groſsem Alkaligehalte II. 2344. — Analysen desselben II. 991, 1643. — Analysen von Th. von geringem Kieselsäuregehalt II. 991. — Basaltgang in unmittelbarem Contakt mit demselben II. 760. — Berechnungen II. 399 ff. — Bildung kalkhaltiger Thonschiefer II. 1657. — Th.-Brokken mit dünnen, verglasten Ueberzügen II. 757. — Th.-Bruchstücke, gröſsere, in Schlackenmassen, die auf der äuſseren Fläche ganz verglast sind, zeigen im Innern kaum eine merkliche Veränderung II. 761, warum nicht II. 762—763. — Th. Carbonate enthaltend, Analysen II. 1653 ff. — Chlorit im Th. I. 811. — Dachschiefer sind die eisenreichsten, ihre Umwandlung in die eisenreichsten Glimmerschiefer und in Kalkglimmerschiefer II. 1452, siehe Grauwacke. — Chloritbildungen in ihm II. 1464. — Dachschiefer mit Carbonaten II. 1075, 1150, deren Entstehung II. 1076. — Th. mit Diorit übereinstimmend II. 992 ff., 1095. — Eisensilicate in ihnen, wovon die Gewässer beständig fortführen II. 984. — Enge Spalten häufig ganz mit Quarz erfüllt, während weite erzführend sind II. 2117. — Erzarmuth der Gänge in ihm II. 2112, 2114 — Feldspathkrystalle in ihm II. 343 ff. — Folgerungen II. 399 ff. — Gang-Thonschiefer II. 1645, dessen

Bildung II. 1646 ff. — Gemenge, glimmerähnliche, in ihm, deren Vergleichung II. 1457—1458. — Gestein, phorphyrartiges, im Th. II. 344. — Th. voll von Glimmerblättchen II. 397 ff. — Th. und Granit, scharfe Grenze zwischen ihnen II. 349. — Grünstein im Contact mit demselben II. 1066. — Hornblendeschiefer in demselben II. 973—974. — Wenig Kalksilicate in ihnen II. 778, 984, wovon die Gewässer beständig fortführen II. 984. — Die Kalisilicate werden durch Kochsalz-haltige Gewässer in Natronsilicate umgewandelt II. 987, 1095. — Die Kieselsäure nimmt in der Grauwacke bis zum Uebergange in Kieselschiefer und in Sandstein zu II. 1665. — Th. mit dem geringsten Kieselsäuregehalt II. 991 ff., 1665. — Kupfergehalt in einigen Thonschiefern II. 1643. — Th. in Lava eingeknetet II. 732 u. 749. — Magneteisen in ihm II. 584. — Material zu Eisen- und Manganerzen I. 912 ff. — Die mikroskopischen glimmerähnlichen Lamellen in ihm scheinen gröſstentheils zermalmter Chlorit zu sein II. 1440—1441. — Natrongehalt I. 857. 866, Verminderung desselben II. 986, nach früheren Analysen nicht in ihm I. 366, aber nach spätern II. 984, 985. — Natron, kohlensaures, liefert er nicht (?) I. 366. — Schiefergesteine, allgemeines über sie II. 1665 ff. — Th. und Schieferthon, zwischen ihnen läſst sich keine scharfe Grenze ziehen II. 1664. — In schlackigen Massen II. 680. — Taunusschiefer II. 1649, Albit manchmal beigemengt u. in Höhlungen ausgeschieden II. 1650, Eisenglimmer kommt in T. vor II. 1650, sie enthalten Sericit II. 1441, und Quarz II. 1650, gehen nicht in Glimmerschiefer über II. 1454; Halbopal kommt im T. vor II. 1650; die krystallinische Beschaffenheit des Taunusschiefer ist für die neptunische Metamorphose der sedimentären Gesteine von besonderer Beweiskraft II. 1651 und zeigt den gröſsten Gehalt an Alkalien II. 1651; Magneteisen kommt im Taunusschiefer vor, ebenso Zeolithe II. 1650; bei ihrer Zersetzung vermindern sich Thonerde und Natron, während Kieselsäure steigt: ein der Kaolinbildung entgegengesetzter Procefs II. 1438, 1839. — Thonschiefer, Uebergang in Glimmerschiefer II. 1441, 1451, in Kalksteine II. 1655. — Umwandlungsprocesse in Diorit II. 992, in Glimmerschiefer II. 397—400, 1453, 1456, in Gneifs II. II. 397—400, in Granit II. 346—348 u. 350, in Hornblendeschiefer II. 997—998. — Urthonschiefer, Analyse II. 995, 1660, kommt der der paläozoischen Thonschiefer sehr nahe II. 1661, die Gegenwart der Kohle zeigt, dass seiner Bildung die Existenz eines Pflanzenreiches vorhergegangen II. 1661. — Häufig in ihm Reste von Kali- und Natronfeldspath, welche als Kern einer Feldspathverbindung zu betrachten sind II. 1006. — Thonschiefer, verwitterter und unverwitterter II. 1643 ff.

Thonschiefer, metamorphosirter II. 976—977.

Thonschiefergebirge, rheinisches, dessen Schichten sind in der Nähe von Basalten und Trachyten nicht verrückt II. 1065, 1095.

Thonschiefer-Schichten, nicht alle metamorphosirt II. 337.

Thonsteine, Analysen II. 1663 ff. — Können aus Feldsteinporphyren hervorgegangen sein II. 1663. — Zwischen ihnen und den Thonschiefern läſst sich keine Grenze ziehen II. 1664.

Thuner-See ist blau II. 1572.

Titaneisen, Ausscheidung aus der Lava II. 597. — Im Basalt und

Dolerit II. 591 u. 593-594. — Keine spätere Ausfüllung von Drusenräumen II. 595. — In der Lava II. 594. — In Massen, vulkanischen, II. 596. — T. und Olivin in benachbarten Basaltsäulen II. 592. — Die Arten desselben erscheinen als Pseudomorphosen ursprünglicher Titanate von Eisenoxydul oder Eisenoxyduloxyd II. 1957. — Einzelne Krystalle liefern magnetische und nicht magnetische Theilchen II. 1957. — Rutil beigemengt II. 1957. — Veränderungen, mannigfaltige, sind im Laufe der Zeit mit ihm vorgegangen II. 1957. — Vorkommen II. 591.

Titan-Formation II. 1852.

Titanit, welcher sich in dem körnigen Kalk von Ersby eingeschlossen findet, Bildung desselben I. 520. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 1958. — Ist zur Zersetzung wenig geneigt II. 1958.

Titansäure, Ausscheidung aus Titaneisen hat ihre Analogie mit der Ausscheidung der Kohlensäure aus den Carbonaten, des Eisen- und Manganoxydul II. 1967, siehe Anatas, Rutil, Brookit und Arkansit, die drei ersten ein ausgezeichnetes Beispiel von Trimorphie II. 2037, sie scheinen aus der Zersetzung von Titaniten hervorgegangen zu sein II. 2037, 2097. — Findet sich in einigen Chrysoberyllen, im Tachylit und Tschewkinit II. 1959. — In krystallinischen Gesteinen (Basalt, Serpentin, Lava) und in sedimentären (Thonschiefer u. s. w.) kommt T. als solche vor II. 1869, 1959, mag häufig von eingesprengtem Titaneisen herrühren II. 1959.

Tivoli, Kascaden I. 896. — Warme Schwefelquelle I. 892.

Tönnisstein, Mineralquelle, Analyse I. 357.

Topas, Bildung I. 503—504. — Flüssigkeiten im T. I. 504. — Kann aus Kryolith und Pyknit entstanden sein I. 503. — Umwandlung in Speckstein I. 505, in Steinnmark I. 802. — Vorkommen I. 503.

Topasfels, Zinnstein in ihm II. 2034.

Torf, Analyse II. 1764 ff. — Wie seine Bildung aus Holzsubstanz zu denken ist II. 1787, 1797.

Torfmoor, Material zur Steinkohlenbildung II. 1820, 1822.

Tortuositäten der Schichten II. 396.

Toskana, Wasserdampf-Entwicklung I. 293.

Trachyt, Analysen von T. des Siebengebirges und der Eifel II. 2179 ff. enthalten neben glasigem Feldspath einen anderen mit überwiegendem Natron II. 2185, Gneiſsbruchstücke II. 51 und brausen fast überall mit Säuren II. 2182 ff., 2185. — Analyse eines unzersetzten und eines durch Fumarolen zersetzten T. II. 2247 ff. — T. der Andeskette, Analysen II. 2216, ähnlich der Grundmasse des T. vom Drachenfels II. 2216. — Feldspath, glasiger, meist der vorwaltende Bestandtheil II. 2176. — T. sind wesentlich Feldspathgesteine II. 2176. — T.-Gänge, ihre Entstehung II. 2191—2192. — Gemengtheile II. 2176 ff. — T. im Hochlande Armeniens, Analysen II. 2210 ff., ihr wesentlicher Unterschied von den eigentlichen Trachyten und Trachtporphyren II. 2213, glasiger Feldspath soll ihnen fehlen II. 2213, Gemengtheile II. 2213, T. auf Island sind an krystallinischen Aggregaten nicht reich II. 2207, Analysen II. 2207—2208, Gemengtheile II. 2209. — Kali-Albit scheint nicht vorzukommen II. 2176. — Kalkspathdrusen mit Hornblende umgeben II. 2182. — Kieselsäure, Abnahme derselben in Folge der Zersetzung II. 2186. — Labrador in manchen T. II. 2177, 2183, 2213,

Digitized by Google

die Gegenwart dieses Feldspath deutet auf einen Uebergang in basaltische oder doleritische Gesteine II. 2214. — Mineralien in seinen Drusenräumen II. 2178, 2179, 2180, 2181. — Natron gegen Kali in T. meist vorherrschend II. 2176-2177, die genaue Bestimmung der relativen Mengen beider Alkalien ist sehr wichtig II. 2177. — Oligoklas in T. II. 2176, Analyse eines solchen O. II. 2183. — Organische Ueberreste in groſsen Mengen in T. II. 2185. — Die rheinischen T. haben bei ihrer Erhebung nicht das Schiefergebirge gewaltsam durchbrochen II. 1059, 1065. — T. in Steiermark, Analysen II. 2192 ff., mit kohlensaurem Kalk durchzogen II. 2193, gehen in basaltische Gesteine über II. 2193. — T. auf Teneriffa, Analysen II. 2204 ff., enthalten Oligoklaskrystalle II. 2205. — Thonerde, Zunahme derselben in Folge der Zersetzung II. 2186. — Endlicher Uebergang in einen fetten Pfeifenthon II. 2248. — T. in Ungarn, Analysen II. 2192 ff., mit kohlensaurem Kalk durchzogen II. 2193, geht in basaltische Gesteine über II. 2193 — Zersetzte T. der Cordilleren II. 2195. — Zersetzungsprodukt eines T., Analyse II. 2194, wahrscheinlich durch Schwefelwasserstoff I. 966; II. 2194.

Trachyt-Conglomerate, Analysen II. 2186 ff. — Glasige Feldspathkrystalle, frische und unveränderte, in T.-C. können nur auf nassem Wege entstanden sein II. 2191, 2192, 2197. — Opaljaspis in ihnen II. 2187. — Das T.-C. des Siebengebirges ist eine eigenthümliche Schichtenabtheilung der Braunkohlenformation II. 2190—2191. — Ursprung aus benachbarten Trachyten II. 2190 ff.

Trachyt-Dolerite II. 2215. Eintheilung in Hornblende- und Augithaltige Varietäten II. 2215. — T.-D. von der Löwenburg, das Gestein ist ein Mittelding zwischen Dolerit und Trachyt II. 2214, auf Island und in anderen Gegenden viele solcher Mischlingsgesteine II. 2214—2215, Folgerungen hieraus II. 2214. — Obsidian aus ihnen hervorgegangen II. 2206. — Sauerstoffquotient II. 2245. — T.-D. des centralen Kegels der Soufrière auf Gouadeloupe, Analyse II. 2206, enthält Labrador II. 2206. — Vorkommen II. 2215, in der Nähe von Dolerit II. 2214. — Zersetzung I 239. — Zusammensetzung der der Perl- und Pechsteine ähnlich II. 2221.

Trachytgesteine II. 2176 ff. Classifikation II. 2244 ff. — Natron in gröſserer Menge in ihnen als Kali, in den Graniten findet das Umgekehrte Statt. Darin ist die Ursache zu suchen, warum aus fast ähnlichen Massen bald granitische bald trachytische Gesteine entstehen können II. 2339-2340. — Es giebt aber Granite und trachytische Gesteine, in denen diese Unterschiede nicht stattfinden, wodurch sich die Sache verwickelt II. 2340 ff.

Trachytgesteine, normale, ihre plutonische Bildung ist möglich, aber nicht so wie sie jetzt erscheint II. 2252. — T., in deren Nähe die Schichten des Grundgebirges keine Störung erlitten haben II. 2252—2253. — Sauerstoffquotient II. 2245. — Umwandlung in Phonolithe II. 2247.

Trachyt-Porphyre, Bildung derselben aus Laven, wie man sich dieselbe zu denken hat II. 2323 ff. — T.-P. und Bimsstein, Beziehungen II. 2202—2203. — Gemengtheile II. 2203 ff. gehen in Obsidian über II. 2213, aus Laven hervorgegangenen II. 2250. — T.-P. Islands, aus ihnen können im Laufe der Zeit theils krystallinisch-trachytische, theils krystallinisch-gra-

Digitized by Google

nitische Gesteine entstehen II. 2341 ff. — Obsidian und Perlsteine, Beziehungen zu T.-P. II. 2202—2203. — T.-P. auf den Ponza-Inseln, Analysen II. 2202 ff, sind über dem Meeresgrunde emporgehobene Bildungen II. 2202. — Quarz, dessen Ausscheidung kann nicht auf feuerflüssigem Wege Statt gefunden haben II. 2250. — Sauerstoffquotient II. 2245—2246. — T.-P. des Siebengebirges, Analyse II. 2187—2188.

Trachyt-Porphyre, quarzhaltige, II. 2178.

Trachyt-Tuffe II. 2240 ff. — Entstehung II. 2240. — Zusammensetzung II. 2240.

Trappgesteine im Kohlengebirge der Nahe und Saar II. 769—771. — Durchbrüche II. von T. nur selten II. 771. — Gänge II. 769—770. — Lager völlig gleichförmig zwischen den Schichten des Kohlengebirges II. 770. — Lagerungsverhältnisse II. 769 ff. — Vom Nebengestein Parthien in ihnen eingeschlossen II. 770. — Nebengestein gewöhnlich unverändert II. 770. — Zwischen dem Rothliegenden und dem Trapp Thonsteine II. 771. — Säulenförmige Absonderungen II. 770. — Ganz unverändert an vielen Punkten II. 770. — Vorkommen als eine grofse Gebirgsmasse II. 771, liegt gleichförmig auf den Schichten des Kohlengebirges II. 771, sind bedeckt vom Rothliegenden II. 771. — Vorkommen im Mandelstein II. 771. — Zerklüftung II. 770.

Trafs II. 2242 ff. — Alkalien I. 377. — Viele Bimssteinfragmente manchmal in ihm eingeschlossen II. 2442. — Im Brohlthal Ablagerung II. 2442 ff., er ist entweder als eine schlammige Masse oder durch die Luft als vulkanische Masse in dasselbe geführt worden II. 2243. — Gemengtheile II. 2242. — Im Nettethal scheint er vorzugsweise ein Absatz des Flusses zu sein II. 2244. — T. im Ries ist ein Perlstein von abweichender Zusammensetzung II. 2244. — Vorkommen und Zusammensetzung II. 2242.

Travertin, lapis tiburtinus, I. 896.

Treibholz, in den amerikanischen Strömen II. 1808, 1817. — Mit der Kultur des Landes verschwindet seine Menge II. 1808. — Wird weit in das Meer hinein geführt II. 1825.

Tremantit II. 1947.

Tremolit II. 2008, krystallisirt in der Augitform II. 543.

Triphyllin I. 438. — Merkwürdige Metamorphose II. 2007. — Vorkommen II. 2006, interessantes mit Spodumen II. 2008. — Zusammensetzung des frischen und verwitterten T. II. 2007—2008.

Triplit I. 438 (siehe Triphyllin).

Tritonit im Serpertin II. 886—887.

Tropfsteine in Kalkhöhlen I. 633.

Tschaptschtschi, Steinsalzlager II. 1731.

Tschornasems, schwarze Erde, scheint ein Absatz aus Flüssen zu sein, Analysen II. 1595, enthält keine Carbonate II. 1596, ähnlich dem Löfs II. 1596.

Tuff, Gypsabsatz in demselben II. 173, Infusorien-Schalen II. 1251.

Tuff, leucitischer, II. 2280, 2301. — Scheint ein an Ort und Stelle zersetztes Leucit- und Phonolithgestein zu sein II. 2302.

Turmalin I. 399; II. 426 ff. — Alkalien in ihm I. 846. — Dafs die Analysen des T. schwanken, rührt von der Neigung desselben, sich in Glimmer umzuwandeln, her II. 264, 271. — Bildung auf nassem Wege II. 432, 446—447. — Borsäuregehalt I. 687; II. 436. — Borsäure der T. findet sich in Spu-

Digitized by Google

ren auch in manchen Glimmerarten II. 442. — Eintheilung II. 435. — Elektrische Verhältnisse II. 437. — Färbung, ungleiche, II. 432—433 scheint organischen Ursprungs II. 434, aber auch Eisen- und Manganoxydul scheint die Färbung zu bedingen II. 435. — Fluſssäure nicht im T. II. 442. — Turmalingänge oft reich an Zinnerz II. 445. — Glimmer auf zersetzten Krystallflächen des T. II. 411, 1398. — Kieseltuff vom Geyser enthält alle Bestandtheile des T. mit Kieselsäure-Ueberschuſs II. 432. — Kohlensäure in ihm II. 434, deren Bildung II. 434. — Löslichkeit II. 978. — Optische Verhältnisse II. 437. — Keine plutonische Bildung II. 427 ff., 446 ff. — Stoffe, welche der T. den Quellen liefert I. 448. — Umwandlungen, die Neigung der T. zu ihnen scheint das Schwanken in ihrer Zusammensetzung zu veranlassen II. 436. — Umwandlungsprocesse II. 446—447: in Chlorit II. 90, 448 ff, in Glimmer I. 846, 847; II. 438-442 u. 1428, Geologische Bedeutung dieser Umwandlung II. 443, 446, keine Umwandlung des Gl. in T. II. 439, in Lithionglimmer II. 440, 442, in Speckstein II. 449. — Verhalten zu Säuren II. 437. — Vorkommen II. 426, in Drusenräumen II. 428, nicht in vulkanischen Gesteinen II. 428. — Zersetzung I. 436, 437 u. 687, durch Kohlensäure I. 448. — Zerbrochene T. II. 428—431 sprechen entschieden gegen eine plutonische Bildung II. 430. — Zersetzung der T. Gemeinschaftliches in ihr II. 450. — Zusammensetzung II. 436, stimmt mit Glimmer ziemlich nahe überein II. 441.

Turmalinfels in Cornwall II. 445. — In Sachsen II. 444.

Tursit I. 801.

Tyrol, südliches, Dolomit daselbst II. 1102.

U.

Uebergangsgebirge, (siehe auch Grauwacke und Thonschiefer). Absätze, mechanische und durch organische Thätigkeit bewirkte, deren Folge II. 1609. — Devonische Formation II. 1610 ff. — Die Erde auf ihm ist nur aus spärlichen Ueberresten zerstörter früherer Vegetationen gebildet II. 1812. — Kalklager in ihm, deren Bildung II. 1624, Material, aus dem es gebildet wurde II. 1624. — Silurische Formation II. 1609. — Sitz der Kohlensäure-Exhalationen in demselben I. 302—318. — Temperatur auf seiner unteren Grenze II. 50.

Uebergangskalk, Grünstein im Contact mit demselben II. 1067—1068.

Uebergangskalkstein, Analyse desselben II. 1083.

Uebergangsschiefer siehe Schiefer.

Ueberreste, organische, im bunten Sandstein II. 755. — Reduciren Eisenoxyd zu Eisenoxydul I. 909, 940 ff., dies geht auch in der Dammerde von Statten I. 943.

Ueberzüge, glasige, werden nach und nach zersetzt II. 761.

Umwandlungen (siehe Processe, metamorphe u. s. w. und Pseudomorphosen). U. amorpher und krystallisirter Substanzen I. 850; II. 5, 274 ff. — Art derselben II. 262. — Form, deren Erhaltung ist nicht nothwendig II. 275. — Form, organische, Verschwinden bei der Umwandlung II. 1022. — Krystallinische U. nicht durch Kohlenbrände bewirkt II. 354. — U. der Mineralien mit Beibehaltung der Form geht sehr langsam von Statten I. 472. — Ihre Processe II. 893, sind mit Hülfe der Lehre von den bestimmten Mischungsverhältnis-

Digitized by Google

sen zu ermitteln II. 483. — Uebergang bei derselben II. 263—264.
Undulationen der Schichten II. 396.
Unlöslichkeit, absolute, kommt den Mineralsubstanzen nicht zu I. 874, 875, 977.
Upsprung, überaus wichtige Quellen daselbst I. 144, 148.
Uralit bietet das erste Beispiel dar, daſs Afterkrystalle Spaltungsflächen haben II. 537, dagegen II. 537. — Smaragdit aus Corsica ist ein solcher II. 865. — Umwandlungsproceſs nach Augit II. 534—539.
Uralitkrystalle und Augitkrystalle kommen nie zusammen vor II. 538.
Uranblüthe II. 2004.
Uranglimmer II. 2010.
Uranit II. 2010.
Uranocher, Bildung aus Uranpecherz II. 2049. — Scheint Uranoxydhydrat zu sein II. 2049.
Uranotantal II. 1961.
Uranoxyd, kieselsaures, Vorkommen II. 1879.
Uranpecherz II. 2049. — Umwandlung in Uranoxydhydrat II. 2049.
Uranvitriol II. 2015.
Urkalklager, ihre Entstehung II. 1001—1002. — Im Glätzer Uebergangsgebirge II. 999—1000.
Urthonschiefer, (siehe Thonschiefer). Analyse II. 995-996. Verhalten zu Glimmerschiefer II. 1457.
Usdum, Steinsalzgebirge II. 1542.

V.

Vals, Mineralquelle I. 373.
Vanadin, in Eisenerzen II. 1986.
Vanadinblei II. 1985.
Vanadinkupferbleierz II. 1985.
Vanadinsäure II. 2039. — Sehr geneigt, Verbindungen mit Kupferoxyd und Kalk einzugehen II. 1986.
Vauquelinit II. 1983. — Bildung, wahrscheinliche II. 1983.
Vegetation, sie kann die Kohlensäure - Exhalationen nicht verbrauchen I. 324. — Kommt zum Stillstande, wenn sich ihre Reste beständig häufen II. 1812.
Verbindungen, metallische, die meisten sind aus Schwefelmetallen hervorgegangen II. 1865. — Minima von Schwefelwasserstoff-Exhalationen wirken noch auf sie II. 2124.
Verdrängungen mitten im Gesteine II. 245—246.
Verdrängungsprocesse II. 312, (siehe Processe, verdrängende).
Vererzungs- und Versteinerungsmittel, sind organische Ueberreste II. 229. — Sind nicht immer als solche von Gewässern abgesetzt worden II. 235.
Verhältnisse, quantitative, und ihre schwierige Ermittlung II. 271—272.
Verkieselungen I. 934; (s. auch Bildungen, kieselige). des Holzes II. 231. — Von Pflanzensubstanzen II. 1241. — Von zersetztem Feldspath herrührend II. 303.
Versteinerungen, entscheiden über das relative Alter sedimentärer Bildungen II. 5. — Einfluſs der Gebirgsart auf das Versteinerungsmittel II. 1035, in Steinkohlen II. 1827 ff., 1842. — Mittel derselben organische Reste II. 229—235, diese sind nicht immer als solche von Gewässern abgesetzt worden II. 235. — Unentbehrliche Hülfsmittel, die sedimentären Formationen zu erkennen II. 273. — Im Porphyr II. 321—322. — Ihre Processe gehen auf nassem Wege von Statten II. 230. — Verdrängung des kohlensauren Kalkes in denselben II. 1152. — Sind Verdrängungen organischer Materie durch unorganische Substanzen II. 1807, 1827, sie sind Verdrängungs-Pseudomorphosen II. 1807, 1818. — Verkieste V. I. 920—922.

Digitized by Google

Verwachsensein und Eingewachsensein II. 874 ff., (siehe Mineralien, verwachsene).

Verwandtschaftsgesetze im Mineralreiche auf nassem Wege:

Alkali, kieselsaures, in kohlensaures Kali, kohlens. Kalkerde und Kieselsäure II. 809, 810, 833. —

Alkalien, kieselsaure, wässrige Lösungen von ihnen lösen geringe Mengen Thonerde aus kieselsaurer Thonerde auf II. 2158, 2159. —

Bleioxyd, kieselsaures, wird von Schwefelwasserstoff zersetzt, löset sich aber nicht in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899. — Bleioxyd, kohlensaures, in kohlensaurem Wasser gelöst, wird durch Chlornatrium oder durch ein anderes lösliches Chlorür theilweise in Chlorblei zersetzt II. 2016, 2017 und durch molybdänsaures Ammoniak und molybdänsauren Kalk zersetzt II. 1980. — Bleioxyd, schwefelsaures, wird durch Kalkbicarbonat vollständig zersetzt II. 1318. — Bleioxyd, die Silicate werden im Wasser suspendirt vom Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123. —

Carbonate, alkalische, werden beim Kochen durch Kieselsäure zersetzt, wobei sich alkalische Silicate bilden I. 822 ff. — Carb., alkal., neben ihnen können alkal. Silicate existiren II. 825. — Carbonate, metallische, werden durch Schwefelwasserstoff zersetzt, selbst diejenigen, deren Metalloxyde aus ihren Verbindungen mit stärkeren Säuren durch Schwefelwasserstoff nicht gefällt werden II. 2123. —

Chlorblei wird durch Kalk- und Magnesiabicarbonat zersetzt II. 2000—2001. — Chlorcalcium durch alkalische Silicate zersetzt und Kalksilicate gebildet II. 779, 2160, ebenso durch Thonerdesilicate zersetzt II. 2161 ff. — Chlormagnesium wandelt sich durch den Einfluſs der Meerespflanzen in kohlensaure Magnesia um II. 1556. —

Eisenoxydul-Bicarbonat wird durch kieselsaure Kalisilicate zersetzt II. 1482. — Eisenoxydul-Carbonat wird in der Siedhitze des Wassers von Kieselsäure und Quarz theilweise zersetzt II. 789. — Eisenoxydul, kohlensaures, in kohlensaurem Wasser gelöst, zersetzt Eisen- und Kupfervitriol II. 727. — Eisenoxydul, wolframsaures, durch seine Oxydation scheidet sich Wolframsäure aus II. 1969.—

Fluorcalcium wird durch kohlensaures Kali zersetzt I. 496. —

Gyps wird durch alkalische Silicate zersetzt I. 544, 592, 595, 596, schwierig und langsam durch Magnesiasilicat II. 593. —

Kalibicarbonat kann neben alkalischen Fluorüren bestehen I. 445. — Kali, kieselsaures, wird durch Chlornatrium zersetzt II. 986. — Kalisilicat wird durch Kohlensäure zersetzt I. 450, 509. —

Kalkbicarbonat, Zersetzung in kohlensaures Kali, kohlensaure Kalkerde und Kieselsäure II. 809, 810, 833. — Kalkbicarbonat wird durch schwefelsaures Eisenoxydul zersetzt II. 1201, gleichfalls durch schwefelsaures Kupferoxyd II. 1202 und durch schwefelsaures Zinkoxyd II. 1200. — Kalkcarbonat wird in der Siedhitze des Wassers von Kieselsäure und Quarz theilweise zersetzt II. 789 ff. — Kalkerde, borsaure, wird durch kieselsaures Natron zersetzt II. 947. — Kalk, phosphorsaurer, wird durch Fluornatrum zersetzt I. 708, in kohlensaurem Wasser gelöst, wird er durch kohlensaure und kieselsaure Alkalien zersetzt I. 709, 748, durch Eisen- und Kupfervitriol I. 724, schwefelsaure Metalloxyde und

Digitized by Google

saure, kohlensaure Metalloxyde II. 2005. — Kalk, schwefelsaurer, wird durch Thonerdesilicate zersetzt und Kalksilicate gebildet II. 2161 ff., ebenso durch alkalische Silicate II. 779, 2160. — In Kalksilikaten wird der Kalk gegen Alkalien ausgetauscht II. 419. — Kalksilicat kann nicht in Säuerlingen existiren, wohl aber in süſsen Quellen I. 510—511. — Kalksilicat wird zersetzt durch alkalische Fluorüre I. 482, 484, 505, durch Fluornatrium I. 505 (auch die Kalksilicate im Basalt, Trachyt u. s. w. I. 507 ff.), durch Kohlensäure I. 509, durch kohlensaure Alkalien II. 420 ff., durch kohlensaures Eisenoxydul und Eisenoxydulsilicate gebildet II. 783 ff., durch Magnesiabicarbonat II. 489ff., dieſs ist eine sehr erfolgreiche Thatsache II. 498.—

Kieselfluornatrium wird durch kohlensaures Natron zersetzt I. 483. —

Kupfersilicate werden in ihren Lösungen durch Kohlensäure zersetzt II. 2122, ebenso durch Schwefelwasserstoff, lösen sich aber im Schwefelwasserstoff-Wasser auf, und erst nach längerer Zeit setzen sich Schwefelmetalle ab II. 2123. — Kupferoxyd, kieselsaures, wird von Kohlensäure II. 1887 und von Schwefelwasserstoff zerzetzt und löst sich in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1896 ff. —

Magnesiabicarbonat wird durch Kalisilicat zersetzt II. 1481—1482, 1500, ist ein bedeutungsvoller Proceſs II. 1506. — Magnesiacarbonat wird in der Siedhitze des Wassers von Kieselsäure und Quarz theilweise zersetzt II. 789 ff. — Magnesiasilicat kann in Säuerlingen nicht existiren, wohl aber in süſsen Quellen I. 510—511, wird nur im aufgelösten Zustande durch Kohlensäure zersetzt I. 510, nicht durch kohlensaure Alkalien II. 1429, schwieriger als Kalksilicat durch alkalische Fluorüre II. 512. —

Natronsilicat fällt Kalkbicarbonat als neutralen kohlensauren Kalk, wobei eine Verbindung aus diesem und aus Natronsilicat entsteht I. 833, wird durch kohlensaures Kali zersetzt I. 447, 850; II. 2173—2174. —

Nickeloxyd, kieselsaures, wird von Kohlensäure II. 1892 und von Schwefelwasserstoff zersetzt, und löset sich in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899. — Nickelsilicat wird in den Lösungen durch Kohlensäure zersetzt II. 2122, und von Schwefelwasserstoff, löst sich aber in Schwefelwasserstoff-Wasser auf und erst nach längerer Zeit setzen sich Schwefelmetalle ab II. 2123. —

In Säuerlingen kann Kalk oder Magnesiasilicat nicht existiren, wohl aber in süſsen Quellen I. 510—511. —

Schwefelbarium zersetzt Chlormagnesium II. 1700 ff., auch Chlorcalcium II. 1701; — Schwefelcalcium trübt eine concentrirte Lösung von Chlormagnesium II. 1702; — Schwefelkalium zersetzt Chlormagnesium II. 1700 ff. —

Silberoxyd, kieselsaures, wird von Kohlensäure II. 1894 und von Schwefelwasserstoff zersetzt, und löst sich in Schwefelwasserstoff-Wasser auf II. 1899. — Silberoxydsilicate werden in der Lösung durch Kohlensäure zersetzt II. 2122, ebenso von Schwefelwasserstoff, sie lösen sich aber in Schwefelwasserstoff-Wasser auf, und erst nach längerer Zeit setzen sich Schwefelmetalle ab II. 2123. —

Silicate, alkalische, können neben alkalischen Carbonaten existiren I. 825, werden in der Kälte durch Kohlensäure zersetzt I. 824. —

Thonerdehydrat wird durch al-

Digitized by Google

kalische Fluorüre zersetzt I. 499 ff. — Thonerdesalze werden durch kohlensauren Kalk zersetzt, Thonerdehydrat fällt nieder II. 2164. — Thonerdesalze, lösliche, werden durch phosphorsaures Natron zersetzt I. 721. — Thonerdesilicat wird durch alkalische Fluorüre zersetzt I. 499 ff. —
Umkehrung der Verwandtschaften in höherer Temperatur II. 1215. —
Wolframsäure, künstliche, zersetzt neutralen und sauren kohlensauren Kalk, schwefelsauren Kalk und Chlorcalcium unter Bildung krystallinisch-wolframrauren Kalkes II. 1975. —
Zinkoxyd, kieselsaures, wird von Kohlensäure II. 1882 und von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 1895. — Zinksilicat wird von Wasser suspendirt durch Kohlensäure zersetzt II. 2122, von Schwefelwasserstoff II. 2123.

Verwitterbarkeit, ungleiche, desselben Gesteins II. 338—340, desselben sedimentären Gesteins II. 341, Ursache davon II. 342. — Der Gesteine überhaupt unmittelbar nach ihrer Bildung II. 49. — Durch Verlust von Bestandtheilen II. 273. — Ein Zeichen der Porosität I. 237.

Verwitterung der Mineralien II. 2261. — Erfolgt nur durch Verlust erdiger Bestandtheile II. 273. — Wohl zu unterscheiden von dem Zersetzungsproceſs in der Tiefe II. 708.

Vesle, Analyse II. 1522.

Vesuv, Exhalationen, salzsaure, aus demselben I. 570. — In der Lava desselben Kalkspath II. 1039. — Mofetten desselben I. 327—328. — Schmelzhitze seiner Lava II. 2300. — Schwefel im V. II. 145. — Schwefligsäuregas aus demselben I. 647. — Dessen Umgebung reich an schön krystallisirten Mineralien II. 464.

Vesuvian (Idokras) II. 502 ff. Ist häufig ein Begleiter des Granat II. 504. — Bildung II. 505, spätere Wiederholung II. 506. — Chlorit- und Glimmerblättchen enthaltend II. 508. — V. und Granaten, geschmolzene, Verhalten II. 474. — Umwandlungsproceſs in Glimmer II. 507, in Speckstein II. 507 ff., 1501. — Verhalten zu Säuren II. 505. — Vorkommen II. 504. — Zersetzungen II. 505 ff., bei ihnen scheidet sich Kieselsäure aus II. 503. — Zusammensetzung II. 503 ist wie die der Kalkgranate II. 502 ff.

Vesuvian, geschmolzener, krystallisirt bei der Erstarrung II. 474, 505.

Vesuviankrystalle durch Schmelzen II. 505.

Vichi, Mineralquelle I. 373.

Villarsit I. 777. — Steht dem Serpentin nahe II. 1493.

Vivarais, vulkanische Thätigkeit I. 318.

Vivianit, bildet sich in Knochen I. 724 ff., 727, 728, 729. — In einer Meteormasse II. 71. — Vorkommen I. 725.

Vlotho, Kohlensäure-Entwicklung I. 286.

Vogelsberg, Säuerlinge I. 244, 289.

Vogesen, in ihnen Syenite II. 913—914.

Volborthit II. 1985.

Volkesfeld, Mineralwasser, deren Analyse I. 359.

Volkmarsen, Kohlensäure-Entwicklung I. 286.

Volzit, Bildung II. 1910. — Vorkommen II. 1909.

Vosgit eine Feldspathspecies II. 907, siehe Diorit.

Vulkane, Borsäure, deren Ursprung in den Dämpfen derselben I. 677. — Salmiak aus denselben II. 119. — Stickgas-Entwicklungen aus denselben II. 109.

W.

Wacke (siehe Basaltgänge, alte Birke). Aus Basalt entstanden, enthält Augitkrystalle II. 625,

Glimmer II. 1147, Glimmerschuppen, selten Olivin II. 678. selbst Quarzkörner II. 625.
Wackenthon, ein Zersetzungsprodukt der Wacke II. 805.
Wad enthält meist Baryt I. 425.
Waddi el Chlor, Salzbäche, welche sich in das Todte Meer ergieſsen II. 1722.
Wälder, untermarinische, II. 1805.
Wagnerit I. 512, 706, 707, 729.
Wallerborn I. 245.
Warmbrunn, kein Kali I. 405. — Thermen daselbst I. 133.
Wassenach, Mineralquelle, deren Analyse I. 357.
Wasser, (siehe Meerwasser). Mit Aufnahme desselben beginnt die Pseudomorphose I. 830. — Auf Bruchflächen zerschlagener Gesteine I. 235. — Dringt durch die Gesteine I. 233—234. — Wo heiſses W. auflösend und zersetzend wirkt, ist auch kaltes nicht ganz unwirksam I. 763; II. 1028. — Kalkcarbonat-Absatz durch Verdunstung des W. I. 963—965. — W. und Kohlensäure, Menge in Mineralquellen I. 280. — W., kohlensauren Kalk und kohlensaure Magnesia enthaltend, jener zersetzt sich beim Abdampfen zuerst, diese zuletzt ab II. 1124, 1153. — Die Salze von ungleicher Löslichkeit in demselben I. 442. — Bei Umwandlungs-Pseudomorphosen wichtig II. 243. — Wirkung auf Gesteine II. 590, die Zeiten verhalten sich umgekehrt wie die Berührungsflächen II. 982. — Zunahme desselben im Salzgebirge I. 223—226.
Wasser, chemisch gebundenes, in Mineralien wird bei ungleichen Hitzgraden ausgetrieben II. 831. — Wie man aus dem bei verschiedenen Hitzgraden aus Gesteinen ausgetriebenen Wasser auf die Gegenwart oder Abwesenheit von Mineralien schlieſsen kann II. 831.
Wasser, kaltes, zersetzt Silicate I. 764.
Wasser, kohlensaures, kohlensaurer Magnesiakalk, Wirkung auf dasselbe II. 1177. — Zinkerze, deren Löslichkeit in k. W. II. 1203.
Wasser, süſses, in der Nähe des Meeres I. 69.
Wasserbehälter, unterirdische, I. 43.
Wasserdämpfe, Borsäure, deren Verflüchtigung mit denselben I. 670, ebenso der Kieselsäure I. 759—760. — Entwicklungen der W.-D. I. 293, bewirken keine krystallinische Bildungen sondern nur Zersetzungen II. 354, 355. — Die Lava durch sie gehoben II. 123. — Metamorphosen nicht von ihnen bewirkt II. 354. — Schwefelwasserstoff in sehr geringen Quantitäten in ihnen II. 160. — W. und Schwefelabsätze II. 157. W. zersetzen in der Schmelzhitze des Eisens Feldspathgesteine II. 326. — Wirken wie die Tagewasser II. 326.
Wasserfälle, ihre Fallhöhen vermindern sich II. 1619.
Wasserlauf, dessen Anfang ist der Anfang der sedimentären Bildungen II. 49.
Wasserleitung, römische Kalksinter in ihr I. 896.
Wassertropfen auf Bruchflächen zerschlagener Basalte I. 236.
Wasserstoff verbindet sich mit Stickstoff nicht direct II. 121.
Wavellit I. 484, 705. — Bildung I. 719—720.
Weg, feuerflüssiger, (siehe Processe u. s. w.). Keine Sonderungen auf ihm II. 15.
Weg, nasser, (siehe Processe u. s. w.). Bildet Silicate, wasserfreie, II. 401. — Sonderungen II. 19. — Zersetzung, merkwürdige, II. 311.
Weg, plutonischer, (siehe Processe u. s. w.). Keine Metamorphosen II. 350.
Wehrer Bruch, Kohlensäure-Entwicklung I. 247, 263.

Digitized by Google

Weichsel, Analyse II. 1516. — Enthält bedeutende Mengen organischer Bestandtheile II. 1517. — Schwebende und aufgelöste Theile II. 1590. — Analyse der ersteren II. 1590, enthalten ungewöhnlich viel organische Ueberreste, und wenige in Salzsäure lösliche Theile II. 1591, sind in ihrer Zusammensetzung dem eisenreichen Thonschiefer sehr ähnlich II. 1591.
Weiſs-Arsenik-Nickel II. 1950. — Zersetzt sich sehr leicht in Nickelocher II. 1951.
Weiſsbleierz, siehe kohlensaures Bleioxyd.
Weiſsbleiglanzerz II. 2039.
Weissit, Umwandlungsproceſs nach Cordierit II. 375.
Weiſsstein siehe Granulit.
Weiſstellur II. 1956.
Wellen des Meeres, bis zu welcher Tiefe sie rühren II. 1715.
Weltmeer siehe unter Meer.
Weltsystem Laplace's II. 7.
Wernerit I. 483, 487; II. 403 ff. — Austausch der Kalkerde im W. gegen Alkalien II. 418. — Austausch zwischen dem Natron im W. und dem Kali in Gewässern I. 847; II. 413. — Bildung II. 405 ff. — Im Granat II. 477. — In Drusenräumen eines geschichteten thonigen Kalkstein II. 405, 787. — In Kalkbrüchen I. 518 u. 519. — Stickstoffhaltige Substanzen in ihm II. 408. — Umwandlungsprocesse II. 386, 418: in Albit II. 413—414, in Augit II. 601, zweifelhaft II. 865, in Epidot II. 413—416, nach Epidot II. 415. in Glimmer I. 846, 847; II. 409—412 u. 1433, nach Quarz (?) II. 418, in Speckstein I. 847; II. 417. — In drei Verbindungen II. 404. — Verhalten zu Säuren II. 404. — Verwitterung II. 408. — Sein Vorkommen II. 404—407, nur in den alten Produkten des Vesuv II. 406. — Zersetzung II. 408, 418, durch kohlensaure Alkalien II. 424—425. — Die begonnene Zersetzung zeigt sich durch Brausen mit Säuren, relative Zunahme der Kieselsäure II. 408, 424. — Zusammensetzung II. 404.
Weser, zahlreiche Kohlensäure-Exhalationen daselbst I. 286.
Westerwald, Säuerlinge I. 244.
Wetterau, Kohlensäure-Entwicklung I. 244. — Salzquellen I. 290.
Wieliczka, Kohlenwasserstoff-Exhalationen II. 1751.
Wiesbaden, Kochbrunnen, ausströmende Gase I. 309.
Wiesenerze, siehe Rasensteine.
Willemit II. 1205.
Williamit, Umwandlung nach Kieselzink II. 1884. — Vorkommen II. 1884.
Winde erklären die geringen Variationen des Sauerstoff und der Kohlensäure in der Atmosphäre II. 30.
Wisby, Quellen daselbst von constant niedriger Temperatur I. 104.
Wismuth, gediegenes, II. 2074.
Wismuthglanz (siehe Schwefelwismuth) II. 1932.
Wismuthkobalterz II. 1955.
Wismuthkupfererz II. 1937.
Wismuthocher, Bildung II. 2048—2049. — Umwandlungsproceſs nach Nadelerz II. 2048. — Vorkommen II. 2048.
Wismuthsilber II. 2072.
Wismuthspath, Vorkommen und Zusammensetzung II. 2002.
Witherit s. kohlensaurer Baryt.
Wöbbel, Kohlensäure-Entwicklung I. 286.
Wöhlerit II. 1962.
Wolframit, war er ursprünglich ein reines Oxydulsalz, so hat sich dieses nach und nach mit Ausscheidung von Wolframsäure oxydirt II. 1963. — Schwefelsaurer Kalk durch die Wolframsäure im W. zersetzt II. 1970. — Umwandlungsprocesse: in Quarz II. 1971, in Scheelith II. 1962, 1969 ff., 1976 ff., wie

Digitized by Google

dieser Proceſs zu begreifen ist II. 1970. — Zwei Varietäten II. 1963. — Wolframsäure, deren Fortführung aus W. II. 1963 ff., verdrängt durch Steinmark II. 1963, 1965. — Zinnstein fast beständig vom W. begleitet II. 1962. — Zusammensetzung II. 1963.

Wolframocher (Wolframsäure), Bildung II. 2038. — Löslichkeit II. 2038. — Vorkommen II. 2038.

Wolframsäure, Ausscheidung aus Wolframit hat ihre Analogie mit der Ausscheidung der Kohlensäure aus den Carbonaten des Eisen- und Manganoxydul II. 1967. — Verdrängung durch Thonerdesilicat II. 1965 ff.

Wolframsäure, künstliche, Ausscheidung der Wolframsäure durch Oxydation des Eisenoxydul durch Versuche dargethan II. 1969. — Lackmus geröthet II. 1969. — Zersetzt neutralen und kohlensauren Kalk und schwefelsauren Kalk II. 1974—1975, schwefelsauren Kalk und Chlorcalcium unter Bildung krystallinisch-wolframsauren Kalkes II. 1975.

Wolga, ihr Delta II. 1539. — Einfluſs auf die Zusammensetzung des Kaspischen Meer II. 1537, 1539. — Sie enthält wahrscheinlich viel schwefelsaure Magnesia II. 1540.

Wollastonit I. 775. — Bildung II. 1036—1037, im körnigen Kalk I. 784. — Kalksilicat auch in der Kreide I. 347, 785. — Kohlensäure in ihm II. 421 ff. — Kohlensaurer Kalk in manchen W. II. 422. — Aus Strahlstein hervorgegangen I. 784. — Vorkommen I. 783 ff. — Zersetzung II. 423, theilweise Z. durch kohlensaure Alkalien II. 421.

Worthit I. 801.

Würfelerz, ein Absatz aus Quellen II. 2088. — Umwandlungsprocesse: in Brauneisenstein II. 1353 ff., 1989, in Psilomelan I. 433; II. 1325 ff., 1368, in Rotheisenstein II. 1353 ff. — Vorkommen II. 1989, in Begleitung von Arsenikkies II. 1354, Vorkommen in Eisenerzgängen entspricht dem des Arsenikeisen in Eisenspathgängen II. 2088.

Würtemberger Alp, Kalkgehalt in dessen Flüssen und Quellen I. 377.

Wulfeshärte, Kohlensäure-Entwicklung I. 296.

Wurzeln, faulende, entfärben ochergelben Sand I. 940.

X.

Xanthokon II. 1939.

Y.

Yorkshire, Kohlenformation rein mechanisch II. 1819.

Yttererde, als sehr fein zertheilter Niederschlag krystallisirt II. 332.

Yttererde, phosphorsaure, I. 705, 706, 708.

Yttrocerit I. 483, 486; II. 2021.

Yttroilmenit II. 1961.

Yttrotantalit, Vorkommen und Zusammensetzung II. 1959, 1961.

Yttrotitanit II. 1958.

Z.

Zechstein, Folge der mechanischen und der durch organische Thätigkeit bewirkten Absätze II. 1615.

Zeiträume, groſse, bei geologischen Bildungen II. 1055, 1271.

Zellenbildung bei Verdrängungs-Pseudomorphosen II. 1149, 1198.

Zeolithe, Bildung der Kalksilicate in ihnen II. 785. — Bilden sich nicht aus kohlensauren Gewässern II. 1052. — Auf Erzgängen II. 1875. — Bildungsart, eigenthümliche, aber nicht wahrscheinliche II. 2152, 2153. — Z. und Feldspathbildung identisch II. 1057. —

Digitized by Google

Entstehen aus dem Nebengestein I. 718, aus den wasserfreien Silicaten I. 764. — Sind Infiltrationsprodukte II. 1057. — Kalk meistens in ihnen I. 786. — Kalkhaltige Feldspathe liefern das Material zu ihrer Bildung und zur Bildung von kieseligen Substanzen I. 787. — Wie sich die Kieselsäure aus ihnen durch Salzsäure ausscheidet II. 1221. — Von Kohlensäuerlingen können keine Z., d. h. Mineralien, welche Kalksilicate enthalten, gebildet werden I. 510. — Magnesia kommt nicht in denselben vor I. 787. — Natron häufiger in ihnen als Kali I. 854. — Z. und durch Säuren zersetzbare Theile sind von einander zu unterscheiden II. 2201. — Vorkommen I. 854, nur in alten Laven II. 466, in Drusenräumen von Pkanolithen II. 2147, 2155.

Zeolithe, alkalische, I. 844. — Sind sekundäre Mineralbildungen I. 845.

Zeolithe, Natron-haltige, I. 855.

Zersetzung, Bestandtheile gehen durch sie verloren II. 485. — Z. in Gesteinen, welche frisch aussehen I. 934.

Ziegelerz II. 2045—2046.

Zink, Vorkommen in krystallinischen Gesteinen II. 1206, im Melaphyr II. 1206, 1901. — Im Ocher II. 1931, 2083 ff. — In Quellen II. 2079 ff. — In Steinkohlen II. 1206, 1901.

Zinkarsenik II. 1990.

Zinkbleispath II. 2001.

Zinkblende, (siehe Schwefelzink). Ob durch langes Einwirken kohlensauren Wassers auf sie kohlensaures Zinkoxyd gebildet werden kann II. 1200. — Umwandlungsprocesse: nach Gahnit II. 1909, in Galmei II. 1908, nach Kalkspath II. 1909. — Vorkommen II. 1908. — Zersetzung durch schwefelsaures Eisenoxyd II. 1199.

Zinkblüthe II. 1992.

Zinkenit II. 1939.

Zinkerze, Analysen II. 1883—1884. — Löslichkeit in kohlensaurem Wasser II. 1203. — Sind Zersetzungsprodukte von Kieselzink durch Kohlensäure II. 1883—1884.

Zinkoxyd in Quellen I. 874.

Zinkoxyd, kieselsaures, (siehe Zinkerze und Kieselzink). Ob eine ursprüngliche Bildung II. 1206. — Löslichkeit in kohlensaurem Wasser II. 1882, in reinem W. II. 1881. — Umwandlungsprocesse: nach Bitterspath II. 1149, 1196 ff., 1880, nach Kalkspath II. 1149, 1196 ff., 1880. — Vorkommen II. 1880, im Fahlunit und in Melaphyren II. 1206. — Theilweise Zersetzung in kohlensaures Zinkoxyd II. 1882. — Zersetzung, von Wasser suspendirt, durch Kohlensäure II. 1882, 2122, und Schwefelwasserstoff II. 1895, 2123.

Zinkoxyd, kieselsaures, künstliches, wird durch Schwefelwasserstoff in Schwefelzink und Kieselsäure zersetzt II. 1895.

Zinkoxyd, kohlensaures, II. 1991. — Beobachtungen und Versuche II. 1198. — Bildung kann aus der Zersetzung des Kieselzink erfolgen II. 1882, 1991, auch aus Blende II. 1119, 1991, und aus schwefelsaurem Zinkoxyd durch Kalkbicarbonat II. 1202, 1991. — Löslichkeit im kohlensauren Wasser II. 1203. Umwandlungsprocesse: in Eisenoxydhydrat II. 1205, nach Kalkspath II. 1191 ff., 1196 ff., Bildung dieser Pseudomorphose II. 1198, in Kieselzink, mögliche Umwandlung, II. 1204, 1991, in Manganoxydhydrat II. 1205, in Pyrolusit II. 1991, wie diese Umwandlung erfolgt ist II. 1991, in Quarz II. 1305, 1991, in Stilpnosiderit II. 1334. — Vorkommen II. 1991. — In Wasser suspendirt, wird von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2123.

Zinkspath siehe Zinkoxyd, kohlensaures.

Digitized by Google

Zinkspathkrystalle sind spätere Bildungen II. 1204.

Zinn, im Eisen II. 2078. — Im Eisenocher II. 1901. — In Ocherlagern II. 2082 ff. — In Quellen II. 2079 ff.

Zinnerzgänge, Verhalten zu Eisenerzgängen II. 2118, zu Rotheisensteingängen II. 2023.

Zinn- und Wolframit-Formation II. 1872.

Zinnkies (siehe Schwefelzinn). II. 1935, 1947. — Mögliche Bildung II. 2036.

Zinnober wird von Quecksilbererz begleitet II. 1933. — Kann kein Sublimationsprodukt sein II. 1932. — Umwandlungsprocesse nach Eisenkies II. 1934, nach Fahlerz II. 1933. — Als Vererzungsmittel II. 235, 1933, 2129. — Vorkommen II. 1932.

Zinnoxyd, (siehe Zinnstein). Kommt als solches in krystallinischen Gesteinen vor II. 1869.

Zinnoxyd, kieselsaures, natürliches, II. 2027, Löslichkeit II. 2030.

Zinnsäure siehe Zinnstein.

Zinnstein (siehe auch Zinnoxyd). Ausscheidung von Z. und Quarz sind coordinirte Processe II. 2033 ff., 2097. — Bildung nicht eine plutonische II. 2023—2024. — Im Brochanit zum Theil in löslicher Modifikation II. 2023. — Die Carbonate der Alkalien und alkalischen Erden sind die Lösungsmittel des Z. im Mineralreiche II. 2032, 2084. — Feldspath und Z., Beziehungen zwischen ihnen, ersterer liefert durch seine Zersetzung das Lösungsmittel für letzteren II. 2035. — In Graniten II. 2034. — Mineralien, welche Zinnoxyd enthalten II. 2027 ff. — Nebengestein, zersetztes, wie Z. aus demselben in die Gänge geführt wird II. 2032 ff. — Im Olivin II. 677. — Im Porphyr II. 2034. — In Seifenwerken zum Theil in löslicher Modifikation II. 2023. Im Topasfels II. 2034. — Z. und Turmalin, merkwürdige Beziehungen zwischen ihnen II. 445, 2024. — Umwandlungsprocefs nach Feldspath, Analyse II. 307, 2025 ff., 2035. — Vorkommen II. 2021 ff., stets in Begleitung mit Quarz II. 2022, sonstige häufige Begleiter II. 2023 ff. — Zinnsäure, künstliche wie natürliche ist im Wasser löslich, welches kohlensaures Kali enthält II. 2030. — Zinnoxyd, künstliches, in seiner unlöslichen Modifikation kommt mit Zinnstein im chemischen Verhalten überein II. 2025. — Zinnoxydsilicat, künstliches, II. 2027 ff., wird nicht von Schwefelwasserstoff zersetzt II. 2029.

Zirkonsyenit, Analyse II. 2332.

Berichtigungen und Zusätze.

Vergl. B. I. S. 990.

B. I.

S. 250. Z. 32 v. o. von 4—5 Zoll Wassersäule, statt zeigen eine nur geringe Pressung.
„ 397. „ 1 v. u. 14,98 statt 41,98.
„ 406. „ 31 v. o. 11,50 statt 6,68.
„ 432 zur Note ist hinzuzufügen „vergl. B. I. S. 611."
„ 447. Z. 15 v. o. „Diese Vermuthung ist B. II. S. 2173 durch einen Versuch bestätigt worden."
„ 479. „ 9 v. o. Fluorcerium statt Fluorcalcium.
„ 483. „ 2 v. o. Sala statt Sola.
„ 485. „ 1 v. u. Amblygonit statt Amblygomit.
„ 550. „ 17 v. o. Es statt Er.
„ 613. „ 3 v. o. ist hinzuzufügen „Vergl. B. I. S. 789."
„ 769. „ 21 v. o. kieselsaure statt kohlensaure.
„ 794. „ 6 v. o. ist hinzuzufügen: „Dieſs ist zu modificiren nach dem was B. II. S. 502 bemerkt worden."
„ 797. „ 18 v. o. kieselsaures statt kieselsaure.
„ 860. „ 6 v. o. ist hinzuzufügen: „Dieſs ist zu modificiren, da nach den Analysen B. II. S. 2305 ff. der Natrongehalt in den Graniten nicht unbedeutend ist."
„ 882. „ 20 v. o. ist nach „diesem" hinzuzufügen, „aus Eisenoxydulcarbonat."
„ 917. „ 1 v. u. 377 statt 331.
„ 931. „ 20 v. o. 69 statt 66.
„ 977. „ 12 v. o. oder statt und.

B. II.

S. 5. Z. 31 v. o. welche statt den.
„ 13 im Columnentitel: „Ob ein Kreislauf in der unorgan. Natur stattfindet" statt Ein Kreislauf u. s. w.
„ 28. Z. 12 v. o. nach die zu setzen „darin."
„ 39. „ 7 v. u. ihr statt ihnen.
„ „ „ 8 v. u. enthält statt enthalten.
„ „ „ 9 v. u. von Lava statt krystallinischer Gesteine u. s. w.
„ 99. „ 8 v. o. hat statt haben will.
„ 140. „ 3 v. u. II statt V.
„ 243. „ 11 v. o. „hauptsächlich" fällt weg.
„ „ „ 12 v. o. „und Kohlensäure, vorzüglich ersterer" fällt weg.

Digitized by Google

S. 260. Z. 16 v. o. „nun“ und „den analysirten“ fällt weg.
„ „ „ 18 v. o. findet statt fand.
„ „ „ 18 v. o. „hieraus“ und „alle“ fällt weg.
„ „ „ 19 v. o. Andalusite statt Fossilien.
„ 307. „ 1, 2 und 3 v. o. Couzeranit statt Conzeranit.
„ 323. „ 12 v. u. kommt das Komma nicht nach „gewöhnlichen“, sondern nach „Schiefer.“
„ 349. „ 5 v. o. häufig statt in allen Fällen.
„ 352. „ 15 v. u. Jeden Gedanken statt Jeder Gedanke.
„ 369. „ 7 v. u. 17 statt 16.
„ 409. „ 22 v. o. dieser sich vermindert statt diese sich vermindern.
„ 447. „ 16 v. o. „lassen“ fällt weg.
„ „ „ 18 v. o. „wird man“ fällt weg.
„ 453. „ 24 v. o. „fast nur“ statt „mehr.“
„ 458. „ 16 v. o. den statt allen.
„ „ „ 16 v. o. nach „Augit“ hinzuzufügen „wie es scheint.“
„ „ „ 17 v. o. „ursprünglichen und ohne Zweifel ausschlieſsli-chen“ fällt weg.
„ 507 zu Z. 4 v. o. ist hinzuzufügen die Note „*) Nachtrag I. S. 29.“
„ „ Z. 25 v. o. Kalige- statt Kalkge-
„ 510. „ 3 v. o. ist hinzuzufügen: „dieſs ist zu modificiren nach S. 601.“
„ 514. „ 2 v. u. XXXV statt XXXI.
„ 540. „ 5 v. u. zu Kudernatsch die Note *) Poggend. Ann. XXXVII. 586.“ hinzuzufügen.
„ 545. „ 10 v. o. ist hinzuzufügen „vergl. S. 613.“
„ 548. „ 1 v. u. XXXV statt XXV.
„ 549. „ 7 v. o. einen späteren statt nächsten.
„ „ „ 21 v. o. „nach Weibye“ zuzufügen: „vergl. S. 869.“
„ 587. „ 8 v. u. Umwandlung des statt Pseudomorphose nach.
„ 604. „ 1 v. o. könnte statt ist.
„ „ „ 2 v. o. betrachtet werden statt zu betrachten.
„ 607. „ 24 v. o. „nach v. Buch“ die Note: „Geognost. Beobachtungen B. I. S. 45.“
„ 617. „ 17 v. o. nach „hervor“ zu setzen „S. 573.“
„ 621. „ 11 v. u. nach „Melaphyr“ ist die Note S. 810 einzuschalten.
„ 622. „ 22 v. o. wahrscheinlich statt ohne Zweifel.
„ 625. „ 20 v. o. nach „unten“ zu setzen „S. 653.“
„ 630. „ 8 v. u. 48 statt 43.
„ 633. „ 15 v. o. „im Labrador und“ fällt weg.
„ 645. „ 28 v. o. diesem statt dieser.
„ 658. „ 3 v. o. 640 statt 649.
„ „ „ 10 v. u. 4,14 statt 5,59.
„ „ „ 5 v. u. 18,99 statt 20,44.
„ „ „ 4 v. u. 0,856 statt 0,922.
„ 662. „ 6 v. o. I statt II.
„ „ „ 7 v. o. II statt I.
„ 666. „ 1 v. u. 120 statt 620.
„ 667. „ 1 v. u. 556 statt 536.
„ 670. „ 13 v. o. nach „Sauerstoff“ zu setzen „der Basen.“
„ 683. „ 6 v. u. nach „Wege“ zu setzen „S. 597.“
„ 687. „ 12 v. o. minder statt wieder.
„ 724. „ 7 v. o. Jorullo statt Jorulle.
„ 745. „ 6 und 15 v. u. Daubeny statt Dauveny.
„ 747. „ 4 v. o. anatomischen statt anatomichen.

Digitized by Google

S. 759. Z. 6 v. o. sie statt es.
„ „ „ 10 v. u. „hat“ fällt weg.
„ 814 im Columnentitel „Eisenoxydulcarbonat setzt sich früher ab als Kalkcarbonat.“
„ 843 und 844 im Columnentitel „Nachträge.“
„ 977. Z. 14 v. o. nach „Mineralien“ zu setzen „auf diesem Wege.“
„ 1005. Z. 3 v. o. ist zu setzen: „jener von Prag nach Pleischl **), dieser von Goslar nach Frick *)“ statt jener von Goslar u. s. w.
„ 1012. „ 2 v. o. Bryce statt Pryce.
„ 1091. „ 12 v. u. könnte statt kann.
„ 1098. „ 15 v. u. Schalstein statt Speckstein.
„ 1101. „ 4 v. o. 1103 statt 2003.
„ „ „ 5 v. o. 1104 statt 2004.
„ 1114. „ 23 v. o. diese statt die.
„ 1192. „ 3 v. o. Einer statt Einen.
„ 1207. „ 20 v. o. hinzuzufügen „Die angeführte Verdrängungspseudomorphose hat sich später gefunden S. 1363.“
„ 1209. „ 6 v. u. nach „Galmei“ ist zu setzen „und Brauneisenstein.“
„ 1214. „ 5 v. u. Thonerdesilicate statt Thonsilicate.
„ 1223. „ 18 v. o. **) statt *).
„ „ „ 20 v. o. nach „gebildet“ zu setzen, „der aus 97,6 Kieselsäure und 2,4 Natron bestand.“
„ 1258. „ 4 v. u. Umwandlungs-Pseudomorphose nach Quarz statt Formen von Quarz.
„ 1296. „ 10 v. u. Nach „Granit“ zu setzen „vergleiche B. II. S. 2323.“
„ 1298. „ 12 v. o. dieselben statt sie.
„ 1325. „ 8 v. u. nach Hornstein ist zu setzen „Barytspath.“
„ 1335 und 1336 im Columnentitel Barytspath statt Kalkspath.
„ 1335. Z. 8 v. o. nach „schreiben.“ ist zu setzen „siehe oben S. 1327 und 1328.“
„ 1388. „ 6 v. o. 239 statt 230.
„ 1418. „ 13 v. o. Kjerulf statt Kjirulf.
„ 1439. „ 12 v. o. B. I. S. 850 und B. II. S. 335 statt B. I. S. 335 und S. 850.
„ 1468. „ 5 v. u. nach „bleibt“ ist zu setzen „die Zusammensetzung.“
„ 1469. „ 8 v. o. 30,05 statt 71,08.
„ 1486. „ 9 v. u. Glimmer statt denjenigen.
„ 1491. „ 3 v. u. „sie“ fällt weg.
„ „ „ 2 v. u. nach „aber“ ist zu setzen „die verschiedenen Basen.“
„ 1499. „ 11 v. u. I statt II.
„ 1501. „ 5 v. o. nach „(S. 551)“ zu setzen „nach Hornblende (S. 867).“
„ 1523. „ 1 v. o. 32 statt 30.
„ 1535. „ 23 v. o. „aus ihm flieſsende“ fällt weg.
„ „ „ 2 v. u. 256 statt 236.
„ 1542. „ 5 v. o. V statt IV.
„ 1555. „ 21 v. o. L. statt B.
„ 1556. „ 22 v. o. 0,114 statt 0,144.
„ „ „ 24 v. o. variirt statt variirte.
„ 1557. „ 3 v. o. nach „treten“ ist zu setzen „vergl. S. 2168.“
„ 1564. „ 15 v. o. nach „unverändert.“ ist zu setzen „vgl. S. 2167.“
„ 1575. „ 10 v. o. 13600 statt 14000.
„ 1592. „ 4 v. u. Quarterly statt Quaterly.

Digitized by Google

S. 1680. Z. 16 v. u. 0,19 statt 0,42 und 0,35 statt 0,25.
„ 1703. „ 12 v. o. nach „XI“ zu setzen „XIX b.“
„ „ „ 14 v. u. 99,47 statt 99,22.
„ 1709. „ 4 v. o. XXXV. statt V.
„ 1718. „ 2 v. u. betrügen statt beträge.
„ 1736. „ 2 v. u. gröſser statt geringer.
„ 1737. „ 3 v. u. 24,84 statt 25,33.
„ 1738. „ 4 v. o. 23,73 statt 23,43.
„ „ „ 6 v. o. 23,75 statt 23,74.
„ 1761. „ 16 v. o. 83,0 statt 8,3.
„ 1766. „ 12 v. o. XIV statt XI.
„ „ „ 20 v. o. nach „XI“ ist hinzuzufügen: „aus den jüngeren Kohlen-Formationen.“
„ 1774 „ 22 v. o. 2243 statt 2234.
„ 1782. „ 12 v. o. 59 statt 49.
„ 1787. „ 1 v. o. und S. 1791. Z. 9 Princetown statt Princeton.
„ 1795. „ 23 v. o. 59 statt 49.
„ 1803. „ 1 v. o. Tydvil statt Tydwill.
„ 1823. „ 16 v. o. die statt ihre.
„ 1830. „ 2 v. o. Silification statt Silicification.
„ 1878. „ 21 v. o. nach „gefunden“ die Note *) Poggend. Ann. Bd. LXXXVIII. S. 162.“
„ „ „ 14 v. u. 8,7 statt 87,
„ 1911. „ 11 v. o. nach „Thon“ ist zu setzen „(B. II. S. 461).“
„ 1922. „ 27 v. o. in statt im.
„ 1971. „ 3 v. o. Wolframit statt Wolfram.
„ 2068. „ 16 v. o. Demnach statt Dennoch.
„ 2143. „ 11 v. u. 0,341 statt 3,341.
„ 2146. „ 2 v. o. 5,35 statt 5,85.
„ 2288. „ 1 v. o. VI statt IV.

Bonn, gedruckt bei Carl Georgi.

Digitized by Google

Bei dem Verleger dieses Werkes sind in Commission erschienen:

Description

des animaux fossiles

qui se trouvent daus le terrain carbonifère de Belgique

par

L. de Koninck.

2 Voll. gr. in-4. Avec 69 Planches. carton. 24½ Thlr.

Supplément. gr. in-4. Avec 5 Planches. 2½ Thlr.

Recherches

sur les animaux fossiles.

Première Partie.

Monographie des genres Productus et Chonetes

par

L. de Koninck.

gr. in-4. Avec 20 Planches. 8 Thlr.

Recherches

sur les

Crinoides

du terrain carbonifère de la Belgique

par

L. de Koninck et **H. le Hon.**

suivies

d'une notice sur le genre Woodocrinus.

par

L. de Koninck.

gr. in-4. Avec 8 Planches. 4½ Thlr.

Digitized by Google

Description

des coquilles et des polypiers fossiles

des terrains tertiaires de la Belgique

par

M. P. H. Nyst.

2 Parties avec 49 Planches. 17 Thlr. 20 Sgr.

Description

des fossiles des terrains secondaires

de la province de Luxembourg

par

F. Chapuis et G. Dewalque.

gr. in-4. Avec 38 Planches. 6 Thlr.

Recherches

sur les ossemens fossiles

qui se trouvent dans les cavernes de la province de Liège

par

P. C. Schmerling.

2 Voll. de Texte gr. in-4.

1 Vol. de 74 Planches gr. in-fol.

Digitized by Google

Digitized by Google

Digitized by Google

Digitized by Google

3 2044 102 954 815

Digitized by Google